## ANNALES

DE

# L'INSTITUT PASTEUR

## RECHERCHES

SUR

## l'Assimilation de quelques substances ternaires par les végétaux a chlorophylle

PAR MM. P. MAZÉ ET A. PERRIER

I

Les nombreuses recherches suscitées par la théorie minérale de Liebig avaient abouti, il y a environ un demi-siècle, à une conception très simple de la nutrition des végétaux à chlorophylle; on peut la résumer en quelques mots : la plante verte tire tout son carbone du gaz carbonique, son azote et ses cendres des substances minérales du sol.

Les matières organiques désignées sous le nom d'humus ne participent pas à son alimentation; elles doivent être préalablement minéralisées; en d'autres termes, le carbon doit être transformé en gaz carbonique; l'azote en acide nitrique ou en ammoniaque, l'hydrogène en eau, le soufre en acide sulfurique, le phosphore en acide phosphorique, etc.

En réalité, la pratique semble confirmer pleinement cette conception; on sait bien aujourd'hui qu'un sol est fertile en raison de la quantité de substances minérales assimilables qu'il renferme; les cultivateurs règlent leur intervention sur ces indications; l'humus, dans lequel on voyait autrefois l'unique source de fertilité, ne doit être considéré que comme une réserve qui devient peu à peu assimilable et un élément qui concourt à donner à la terre des qualités physiques et chimiques favorables à la végétation.

Mais, malgré tous les arguments qui plaident en sa faveur, cette théorie n'a pas été acceptée longtemps sans réserves par les physiologistes et les agronomes: elle est trop exclusive. Sans nier l'influence capitale des substances minérales sur le développement des végétaux, ils se sont demandé si les matières organiques du sol ne peuvent pas concourir à leur alimentation dans une proportion plus ou moins sensible suivant les circonstances.

Cette idée s'est affirmée surtout quand on a vu les sucres et quelques alcools polyvalents former directement de l'amidon, à l'obscurité, dans les feuilles séparées ou dans les plantes entières. Les sucres peuvent donc pénétrer par les racines dans les végétaux et, une fois qu'ils circulent dans la sève, on ne saurait leur attribuer un autre rôle que celui qui est dévolu aux mêmes substances issues plus ou moins directement de la synthèse chlorophyllienne.

Il restait donc à montrer qu'une plante, cultivée dans une solution nutritive additionnée d'un sucre, absorbe régulièrement ce corps, même à la lumière. Bien des essais ont été tentés dans cette voie; parmi les résultats enregistrés, tous ceux qui n'ont pas été obtenus dans des milieux débarrassés des microorganismes sont sujets à caution; mais des recherches récentes ont établi, en tenant compte de cette condition essentielle, que les végétaux supérieurs peuvent assimiler les sucres et la glycérine.

C'est ce qui ressort en particulier des expériences de M. J. Laurent ; mais si l'on considère les poids à l'état sec des plants de maïs obtenus au bout d'un temps relativement long, on peut s'étonner de les trouver si faibles. Les poids les plus élevés enregistrés par M. J. Laurent, sont : 1° 05°,682 au bout de 31 jours; 2° 15°,486, au bout de 62 jours.

Si l'on admet avec M. J. Laurent que la liqueur de Detmer est très favorable au développement du maïs, on est obligé de conclure que l'introduction du sucre dans la solution gêne l'évolution de la plante à la lumière et que son assimilation, bien que réelle, porte atteinte aux lois de la nutrition de la cellule végétale; mais nous pensons que c'est plutôt le liquide

<sup>1.</sup> J. LAURENT. Thèse présentée à la Faculté des sciences de Paris, 1903.

Detmer qui ne réalise pas les conditions favorables à la végétation.

Le rôle efficace du sucre qui pénètre par les racines ne saurait être mis en doute; mais, pour le prouver, il faut montrer que les plantes cultivées en présence de sucre fournissent un poids de substances sèches plus élevé que des plantes témoins cultivées dans la même solution minérale non additionnée de sucre. Les témoins doivent en outre se développer aussi vigoureusement que des plantes de même âge, cultivées dans un sol très fertile. Si on réalise ce double but, on aura le droit de conclure que les matières organiques solubles du sol peuvent concourir à l'alimentation carbonée des végétaux et contribuer à augmenter les poids des récoltes. C'est là une des questions que nous nous sommes posées; on verra de quelle façon nous l'avons résolue.

Dans le même ordre d'idées, nous avons examiné aussi l'influence d'un certain nombre d'autres substances ternaires sur la végétation, telles que la glycérine, l'alcool éthylique, l'alcool méthylique, la paraldéhyde; nous avons enfin étudié l'action de ces divers corps sur la germination. Nous exposerons donc successivement, l'action de ces substances sur la germination du maïs, sur son développement à l'obscurité, sur son développement à la lumière. Dans le cours de ces recherches nous avons eu l'occasion de faire quelques observations sur la chlorose du maïs, nous les résumerons également dans ce mémoire.

#### H

MARCHE DE LA GERMINATION EN PRÉSENCE DES SUCRES, DE LA GLYCÉRINE, DE L'ALCOOL MÉTHYLIQUE, DE L'ALCOOL ÉTHYLIQUE ET DE PARAL-DÉHYDE.

Dans tous nos essais, nous nous sommes servis exclusivement du maïs (variété jaune gros); les graines que nous avons utilisées provenaient entièrement de nos récoltes; lorsque nous avons mis en expérience des séries de plantes, celles-ci provenaient toutes du même épi; nous avons éliminé ainsi autant que possible, les influences individuelles. Il est en outre superflu d'ajouter que toutes nos cultures ont été faites dans des milieux préalablement stérilisés avec des graines débarrassées de germes microbiens par un procédé que l'un de nous a déjà indiqué, mais

que nous rappelons brièvement i.

On sait que la germination s'effectue à l'abri des microbes, dans l'eau distillée aussi bien que dans les solutions additionnées de substances minérales<sup>1</sup>. C'est donc l'eau distillée qu'il faut prendre comme milieu de comparaison, si l'on veut mettre en évidence les différences attribuables aux substances introduites dans l'eau de germination.

On constate ainsi qu'à la température de 30°, le dextrose employé à une concentration de 4 0/0 retarde la germination de 4 à 5 jours; avec la glycérine à 2 0/0, le retard est encore plus sensible; nous avons fixé ces différences par la photographie (pl. VII.)

En présence d'alcool éthylique à 1 0/0, le retard est de même ordre qu'avec la glycérine; l'alcool méthylique à 0,7 0/0 agit comme l'alcool ordinaire; la paraldéhyde à 1 0/00 retarde également la germination du maïs, mais elle ne l'empêche pas, et,

1. Le procédé auquel nous avons eu recours, consiste essentiellement en un lavage mécanique des graines. Celles-ci recueillies avec soin, conservées dans un endroit sec, à l'abri des poussières, sont débarrassées des parties rugueuses au moyen d'un scalpel flambé, lavées ensuite à l'alcool absolu, puis agitées pendant 10 minutes avec du sable de Fontainebleau très fin, contenu dans un flacon avec un peu d'eau stérilisée. Après cette opération dont le but est d'enlever les germes adhérents, les graines sont lavées avec de l'eau stérilisée, puis immergées pendant 15 minutes dans du sublimé au 1/1,000.

Cette immersion seule, même prolongée, n'est pas suffisante pour stériliser les graines. M. Geppert a montré \* en effet, en reprenant les expériences de Koch \*\* sur le pouvoir antiseptique du bichlorure de mercure, que celui-ci agit surtout par la quantité introduite dans le milieu de culture, quantité suffisante pour arrêter le développement des germes. Lorsqu'il précipite le mercure ainsi transporté, par le sulfhydrate d'ammoniaque, la spore de la bactéridie charbonneuse, peut se développer malgré un séjour prolongé de 24 heures dans le sublimé, au 1/1000. Le bichlorure de mercure ne peut donc être employé seul pour la stérilisation des graines, puisqu'il n'est efficace que dans des conditions qui gênent également le développement de l'embryon.

Après leur sortie du sublimé, les graines subissent 4 à 5 lavages à l'eau distillée stérile, puis sont distribuées au moyen d'une pince flambée, dans des tubes à essai également stérilisés. Elles reposent sur de faibles tampons de coton, qui, placés à la surface de l'eau distillée, les maintiennent dans un état d'humidité

convenable pour la germination (planche VII).

Lorsque les tiges ont atteint 15 à 20 centimètres de longueur, on les place dans des flacons à col étranglé, munis d'un fort tampon de coton. Ces flacons, d'une contenance de 2 à 3 litres (planche VIII), sont remplis d'une solution nutritive stérilisée à 120°. Ils portent une petite tubulure latérale fermée avec du coton qui permet l'introduction du liquide pendant toute la durée de l'expérience sans toucher à la fermeture principale. Il est très facile de vérifier la pureté des cultures.

<sup>\*</sup> Geppert. Sur la question des antiseptiques, Berl. Klin. Voch., 35, 1889. \*\* Koch. Mitteilungen a. d. K. Gesundh., t. I, p. 234.

chose assez curieuse, l'évolution des plantules est normale en présence de ces diverses substances; si l'on ne considère que le sucre et la glycérine, le fait n'a rien qui doive nous étonner; on sait en effet, depuis les recherches de Van Tieghem, de Brown et Morris, que les embryons végétaux, ou les plantules en germination, peuvent emprunter leurs aliments soit à des albumens artificiels, soit à des solutions de sucres sur lesquelles on les cultive; l'amidon de réserve est même épargné dans ces conditions; c'est le sucre qui est assimilé de préférence; les sucres sont des constituants normaux de la sève, de sorte que le rôle que nous leur voyons jouer dans le développement des plantules est d'accord avec ce que l'on pouvait logiquement prévoir.

Les alcools éthylique et méthylique ne se rencontrent jamais en quantités sensibles dans la sève; mais le premier constitue un produit transitoire de l'assimilation du sucre; il semble donc que nos résultats viennent apporter une preuve de plus en faveur de ce fait. Nous devons ajouter que ces résultats tiennent surtout au dispositif que nous employons pour l'étude de la germination; les plantules sont constamment placées dans une atmosphère saturée; l'évaporation est donc peu sensible et par suite aussi la transpiration chez les plantules; mais si on transporte celles-ci dans des flacons remplis de solutions minérales complètes, de façon à exposer leurs organes aériens à l'atmosphère ambiante, on constate que les plantules cultivées à l'obscurité en présence d'alcool éthylique et d'alcool méthylique périssent assez rapidement, et d'autant plus vite que la température est plus élevée; on voit ainsi intervenir le rôle de la transpiration dans les résultats observés. Le développement normal des plantules en présence d'alcool éthylique ou d'alcool méthylique ne permet pas de conclure à l'assimilation de ces substances. Lorsque les plantules sont exposées à une atmosphère saturée de vapeur d'eau, elles règlent plus facilement leur absorption et peuvent, sans manifester le moindre trouble, évaporer complètement le liquide de germination.

Les mêmes résultats s'observent en présence de paraldéhyde, mais de là encore on ne peut pas déduire que ce corps soit complètement assimilé; tout ce que l'on peut dire, c'est qu'une fraction plus ou moins importante est rejetée par la transpiration. En résumé, dans les conditions où nous nous sommes placés les substances examinées ne gênent pas le développement des graines de maïs; mais elles retardent de quelques jours l'évolution de l'embyron.

## Ш

INFLUENCE DES SUBSTANCES PRÉCÉDENTES SUR LE DÉVELOPPEMENT DU MAIS A L'OBSCURITÉ.

L'un de nous a déjà montré que la vesce de Narbonne, cultivée dans des solutions nutritives additionnées de dextrose à l'abri de la lumière, assimile le sucre et même les nitrates; le poids de substances sèches obtenues de cette façon est bien snpérieur à celui de la graine: mais l'excédent n'est pas aussi élevé qu'on aurait pu le supposer à priori; en offrant à une plante à chlorophylle le sucre qu'elle peut se procurer aux dépens du gaz carbonique de l'air, on était fondé à admettre que le végétal pourrait se passer de la fonction chlorophyllienne; les champignons, qui se développent sur une solution minérale ne renfermant que du sucre comme unique substance carbonée, poussent avec une vigueur remarquable; il sont placés, il est vrai, dans des conditions de vie normale; cette distinction ne saurait pourtant nous satisfaire, car il faut remarquer aussi que les végétaux supérieurs ne se développent pas bien dans les milieux liquides; le maïs ne semble pas en souffrir; c'est donc à lui qu'il faut s'adresser de préférence pour le genre de recherches qui nous préoccupent; on a donc refait les mêmes essais avec lui. Voici les résultats qu'on a obtenus.

	Téme	oins.	7 3 3	Saccharos	е.	Lactose.	Glycérine.	Amidon.
Durée de l'expé- rience en jours. Poids total de la plante	49	49	49	78	90 .	49	49	49
en grammes	0,2527	0,3711	0,8324	0,8665	1,3385	0,6105	0,5385	0,4535
en grammes Poids réet de la plante en	0,0024	0,0921	0,3090	0,2180	0,2445	0,2020	0,0262	0,0314
grammes  Concentration 0/0  Le poids maxim	»	»	4	4	. 4	0,4085 4 eur à 0 ;	2	0,4221

Les chiffres inscrits à la 4° ligne donnent le poids sec des plantes, déduction faite de l'extrait de la solution nutritive calculé 4. Mazé. C. R., t. CXXVIII. 4899, page 485.

727

sur un volume de liquide correspondant à la différence du poids des plantules a l'état sec et à l'état frais ; cette correction, qui n'est qu'approximative puisque le sucre se dépose à l'état d'amidon dans la tige et dans les feuilles, laisse encore un excédent sensible sur le poids de la graine. La conclusion tirée des expériences faites avec la vesce de Narbonne subsiste donc tout entière, et comme le maïs cultivé à la lumière se développe dans la solution employée aussi bien que dans les meilleurs sols, il faut en déduire que les végétaux à chlorophylle ne peuvent pas se passer des radiations lumineuses. Au moment où l'on a mis fin aux expériencees, les feuilles commençaient à se dessécher et il était visible qu'elles auraient bientôt péri. Ce résultat est d'accord avec ce que l'on sait aujourd'hui des influences multiples des radiations lumineuses sur le développement des végétaux à chlorophylle; la lumière n'est pas seulement indispensable à la synthèse des sucres ; elle active aussi l'assimilation azotée et d'une manière générale la nutrition minérale ; elle a une influence prépondérante sur la structure anatomique, elle donne naissance enfin à un dégagement abondant d'oxygène naissant dans toutes les parties vertes de la plante; toutes ces influences essentielles manquent à l'obscurité, de sorte que, malgré tout, les plantes restent étiolées et manquent de vigueur.

Si au lieu de sucre, on leur offre de la mannite, de l'alcool éthylique, de l'alcool méthylique, les poids obtenus à la fin de l'expérience que l'on pousse jusqu'à la mort des plantules, ne dépassent en aucun cas le poids sec des graines; cela ne vent pas dire qu'aucune de ces substances ne soit assimilée; mais de ce qu'elles présentent un poids sensiblement plus élevé que celu des plantes témoins cultivées dans des solutions minérales, on ne peut pas déduire d'une façon indiscutable qu'il y ait eu assimilation, car ces substances peuvent s'accumuler en nature dans les tissus, ou bien entraver les phénomènes d'autophagie qui se continuent pendant très longtemps dans les plantules témoins. Si l'on veut démontrer que ces divers corps sont assimilés à l'obscurité, il est nécessaire de modifier le dispositif des expériences.

## IX

INFLUENCE DES SUCRES SUR LE DÉVELOPPEMENT DU MAIS CULTIVÉ A LA LUMIÈRE

Il y a deux façons d'envisager la question; on peut se proposer de faire pousser la plante dans une atmosphère débarrassée de gaz carbonique de façon à atténuer autant que possible le rôle de la fonction chlorophyllienne; nous n'avons pas adopté ce procédé parce qu'il exige l'usage d'appareils clos qui restent constamment saturés de vapeur d'eau, condition qui gêne considérablement la transpiration des feuilles; rien ne prouve d'ailleurs que le gaz carbonique produit par la respiration soit soustrait intégralement à la synthèse chlorophyllienne même en présence de solutions alcalines placée dans la cloche de culture. Nous avons donné la préférence à la deuxième méthode, qui consiste à exposer les organes aériens à l'air libre de façon à imiter autant que possible les conditions réalisées dans la grande culture; le but visé, nous le répétons, revient d'abord à constater une assimilation active et abondante des substances hydrocarbonées, ensuite à obtenir un poids de substances sèches plus élevé que celui que peuvent produire des plantes de même âge cultivées dans une terre très riche.

Pour les cultures en solutions nutritives nous avons fait usage d'un abri vitré largement ouvert sur toutes les faces; les témoins de plein air étaient placés à une vingtaine de mètres de cet abri et se trouvaient par conséquent exposés à des conditions climatériques identiques.

La solution minérale que nous avons utilisée avait la composition suivante :

Eau distillée	1000
Azotate de sodium	1
Phosphate de potassium	1
Sulfate d'ammoniague	0,25
Sulfate de magnésie	0,20
Sulfate de fer	0.1
Chlorure de manganèse	0.1
Chlorure de zinc	1
Silicate de potasse	- { traces
Carbonate de calcium	2

L'expérience que nous en avions permettait de supposer

qu'elle satisferait à toutes les exigences que nous avons formulées; et on verra plus loin que nos prévisions se sont réalisées.

La solution nutritive était préparée par centaines de litres avec des produits chimiquement purs et répartie ensuite dans des flacons de 3 litres que les photographies que l'on trouvera dans ce mémoire nous dispensent de décrire.

On avait donc ainsi des milieux absolument identiques. Tous les flacons que nous avons utilisés dans les diverses séries de culture que nous allons décrire ont été préparés avec la même solution, stérilisés en une seule fois dans le même autoclave. Les substances ternaires ont été stérilisées à part, soit dans l'autoclave, soit par filtration sur bougies Chamberland.

On les a introduites ensuite dans les solutions minérales en quantités rigoureusement dosées. Ajoutons enfin que les graines qui ont servi provenaient toutes du même épi, de sorte qu'en définitive, tous les résultats sont comparables entre eux, non seulement pour une substance alimentaire donnée, mais pour toutes celles que nous avons employées.

Voici les résultats que nous avons obtenus avec les sucres :

	Saccharose in	troduit dans le	s solutions par f	lacon: 32 gr.	088	
Nos	Durée des	Saccharose	Poids sec des	Sucre restant		
d'ordre	cultures	disparu	plantes	Saccharose	Sucre interver t	
-	7		4 4 6	- 2	-	
	jours	grammes	grammes	grammes	grammes	
1	18	4,800	5,400	14,980	12,959	
2	30	9,694	13,200	1,453	22,042	
3	30	13,847	14,100	5,654	13,039	
4	30	14,046	19,430	9,156	9,563	
5	30	10,446	21,950	1,359	21,328	
		DE	XTROSE			
	Dextrose intr	oduit dans les	solutions par fla	con: 35 gr. 7	782	
6	24	5,277	4,6 (1)			
7	24	6,417	6,6 (1)			
8	29	11,267	15,533			
and the same	a Same of the co			4	the way to be the	

Ces chiffres permettent de formuler les conclusions suivantes:

- 1º Les plants de maïs végétant dans des solutions minérales additionnées de saccharose et de dextrose absorbent et assimilent très activement ces substances;
- 2º Il n'y a aucune corrélation entre le poids du sucre emprunté à la solution nutritive et le poids sec du végétal; cela
- 1. Ces deux plantes étaient atteintes de chlorose de sorte que la fonction chloro phyllienne a pris une part très restreinte à leur alimentation.

tient à la part plus ou moins grande prise par la fonction chlorophyllienne à l'élaboration des aliments carbonés; il se trouve justement que c'est la plante qui a fourni le poids le plus élevé de substances sèches qui a absorbé le moins de sucre; ce résultat s'explique si on fait observer que les organes foliaires ne sont pas également bien développés chez toutes les plantes:

3º Le dextrose s'est montré légèrement inférieur au saccharose si l'on fait exception des plantes 6 et 7 qui ont souffert de la chlorose; cette différence peut être attribuée à la pression osmotique de la solution de dextrose bien plus élevée surtout au début que dans la solution de saccharose; mais il est toujours prudent de ne pas émettre d'opinion bien arrêtée sur des questions de cette nature; peut-être l'avantage du saccharose réside-t-il dans ce fait qu'il met à la disposition du végétal un mélange de 3 sucres que l'on trouve toujours dans la sève des végétaux; malgré la tendance que nous aurions à considérer cette différence comme accidentelle, nous devons cependant rappeler que MM. Brown et Morris ont obtenu des résultats analogues en cultivant des embryons d'orge sur des solutions d'hydrates de carbone :

4º La présence de grandes quantités de sucre interverti dans les solutions qui ont reçu du saccharose permet de conclure à la diffusion de la sucrase dans le liquide qui baigne les racines; cette diastase intervertit peu à peu le saccharose dans un milieu

neutre:

5º La quantité de sucrase diffusée est très variable d'une plante à l'autre et n'est pas en relation avec le développement des racines; cette variation traduit des influences individuelles;

6º Les poids des plantes consignés au tableau précédent sont bien plus élevés que ceux des témoins à la même époque; on n'a pas arrêté ces derniers parce qu'on les a réservés pour d'autres essais; mais l'observation suivie de tous ces végétaux nous a permis de faire quelques remarques intéressantes que nous allons maintenant résumer brièvement.

Quelques jours après la mise en flacon, les plantes qui ont reçu du saccharose prennent le pas sur toutes les autres séries : dextrose, glycérine, alcool éthylique, alcool méthylique. témoins. Celles qui végètent dans les solutions de dextrose les



Fig. 1. - Saccharose 1,

Les figures 1 à 4, permettent de constater ces faits. Dans les figures 1 et 2, nous avons reproduit 4 plantes cul-



Fig. 2. - Saccharose.

1. Toutes les photographies que nous reproduisons dans le texte ont été prises le même jour, le 16° après la mise en flacon.

tivées sur saccharose à côté du plus beau des témoins qui nous a servi partout de terme de comparaison.

Malgré la vigueur qu'elles possèdent, les plantes qui assimilent du sucre ne présentent pas une allure normale. Les



Fig. 3. — Dextrose.

feuilles sont rigides, étroites, lancéolées, très longues; chez quelq ues-unes, le parenchyme est déchiqueté sur les bords,



Fig. 4. - Dextrose.

parcheminé, de sorte que le limbe est réduit à sa portion centrale; chez d'autres, la chlorophylle est absente presque complètement et, malgré cela, la tige est très forte et les racines normales, mieux développées que celles du témoin. Cet ensemble de caractères montre bien que c'est le sucre des solutions nutritives qui fait les frais de la nutrition carbonée, à l'exclusion de la fonction chlorophyllienne; mais, à partir de ce moment, l'aspect change, des feuilles normales apparaissent et l'avance sur le témoin devient de plus en plus considérable.

A mesure que le liquide s'évapore, on le remplace; les tubulures latérales permettent de faire cette opération avec la plus grande facilité sans risque de contamination; les solutions qu'on introduit de cette façon renferment 0,5 0/00 de phosphate de potassium et 0,5 0/00 de nitrate de sodium, car la quantité d'azote introduite au début suffit à peine à l'élaboration de 14 à 15 grammes de substances sèches.

### V

## INFLUENCE DE LA GLYCÉRINE

La glycérine gêne le développement du maïs à la lumière; comme nous avions déjà observé ce fait, nous avons diminué la dose de glycérine; elle a été fournie à la dose de 0,61 0/00; malgré cela, 2 plantes sur 3 ont péri, après avoir végété péniblement pendant plus d'un mois; les premières feuilles qui apparaissent semblent pourtant normales; mais elles ne tardent pas à sécher; la dessiccation débute par l'extrémité, puis s'étend peu à peu jusqu'à la base; on dirait qu'elles ont subi l'action d'une température trop élevée; la photographie (fig. 5) reproduit les deux plantes les mieux développées à côté du témoin qui présente une avance sensible sur elles; on voit qu'elles manifestent déjà les symptômes que nous venons de décrire. La plante qui a résisté a végété pendant 2 mois; mais elle est restée chétive, ce qui n'a pas empêché l'épi mâle de s'épanouir; son poids sec n'atteignait pas 7 grammes.

Ce résultat prouve par conséquent que, si la glycérine est assimilée en petite quantité, elle n'en est pas moins nuisible à la vie de la plante; les substances alimentaires ne peuvent pas s'accumuler indifféremment dans les organes de la plante sans troubler la nutrition générale; lorsque les végétaux sont placés à l'obscurité et dans une atmosphère saturée, ils supportent mieux



Fig. 5. - Glycérine.

la présence de ces sortes de substances; mais, lorsqu'on les expose à la lumière et au grand air, l'activité de la transpiration appelle dans les feuilles plus de glycérine que la plante ne peut assimiler, si bien que l'excédent ne tarde pas à devenir nuisible.

#### VI

## INFLUENCE DE L'ALCOOL ÉTHYLIOUE

L'alcool éthylique employé à la concentration de 5 0/00 environ arrête le développement du maïs à la lumière; son action est beaucoup moins sensible sur la germination. Après la mise en flacon, la végétation fait des progrès visibles pendant quelques jours; mais, lorsque les racines ont acquis un peu de développement, elles se transforment peu à peu et, au lieu de continuer à s'allonger, elles s'épaississent en donnant de courtes ramifications. Les feuilles se dessèchent, et la plante meurt.

La photographie (fig. 6) permet de se rendre compte du mauvais état de ces plantes au bout de 15 jours d'exposition à la lumière.

Si on distille ces plantes après les avoir lavées à l'eau, on trouve toujours de l'alcool dans le liquide qui passe à la distillajotn; il colore en outre la fuchsine décolorée à l'acide sulfureux; si on fait les mêmes déterminations sur des pieds de même développement qui ont poussé en pleine terre, on ne trouve que des traces d'alcool et pas d'aldéhyde; c'est à l'aldéhyde qui se forme



Fig. 6. - Alcool éthylique.

en excès en présence d'alcool libre qu'il faut attribuer les résultats observés. Cette notion a déjà été développée dans un travail publié par l'un de nous, il y a quelques années 1.

#### VII

## INFLUENCE DE L'ALCOOL MÉTHYLIQUE

Bien différents des précédents sont les résultats fournis par les plantes cultivées en présence d'alcool méthylique à la dose 4,5 0/00. Non seulement ce corps n'est pas nuisible, mais il active le développement du maïs; comme rien ne nous permettait de prévoir ce fait, nous n'avons cultivé que deux plantules en présence d'alcool méthylique; toutes deux présentent une avance visible sur le plus beau des témoins vers le quinzième jour de l'expérience, comme on peut le voir sur la photographie (fig. 7.)

Les flacons qui les ont reçues n'étaient pas munis de tubulures latérales, de sorte qu'on ne leur a pas donné de nouvelle solution nutritive; on les a laissées se développer jusqu'à l'évaporation à peu près totale de la solution, et, quand on a mis fin à

<sup>1.</sup> Mazé. Annales de l'I. P. 1900, p. 350, mars 1902, p. 195.

l'expérience, tout l'azote avait disparu du liquide; il restait encore 1gr,08 d'alcool méthylique. Après 37 jours de culture, les deux plantes pesaient, à l'état sec:

Nº 1...... 16<sup>gr</sup> 07 N 2...... 15<sup>gr</sup> 3

Malgré les conditions difficiles qu'on leur a imposées, elles



Fig. 7. - Alcool methylique.

ont poussé vigoureusement jusqu'à la fin; les témoins ne les ont pas sensiblement devancées.

Ces résultats permettent de conclure que l'alcool méthylique ne nuit pas à la végétation du maïs; comme on ne peut pas admettre que l'alcool qui a disparu de la solution ait été rejeté directement dans l'atmosphère après avoir été filtré par la plante, on est conduit à supposer que ce corps est assimilé en partie.

#### VIII

#### DÉVELOPPEMENT DES PLANTES TÉMOINS

Il nous reste maintenant à montrer que la solution minérale que nous avons employée favorise le développement rapide et complet du maïs; il suffit pour cela de suivre jusqu'au bout l'évolution des plantes témoins. Nous aurions pu également suivre beaucoup plus longtemps celles des séries précédentes; mais il n'est pas facile d'alimenter régulièrement un nombre aussi considérable de végétaux placés dans des flacons de 3 litres.

Au surplus, les causes de contamination augmentent à mesure que les plantes s'allongent, parce qu'elles offrent plus de prise au vent; l'agitation continue des tiges fait glisser peu à peu les grains de poussière entre le coton et le corps de la plante; et comme tous les germes qui parviennent jusqu'à la solution peuvent se développer dans celles qui sont pourvues de sucres, nous



Fig. 8. — Plantes de pleine terre et témoin en solution minérale.

avons arrêtéles séries les plus exposées à la contamination. Sur les 15 témoins que nous avons réservés, 2 ont été envahis par les champignons assez tardivement et ont été éliminés; un certain nombre d'autres ont été réservés pour des essais dont nous parlerons plus loin; on en a conservé 9, auxquels on a fourni régulièrement, à mesure que la transpiration des feuilles vidait en partie les récipients, des solutions stérilisées renfermant 0,5 0/00 de nitrate de soude et 0,5 0/00 de phosphate de potasse. Les autres éléments minéraux qui entrent dans la com-

position de la solution nutritive ont été introduits dès le début, en quantité suffisante pour face faire aux besoins de la végétation jusqu'au moment où on a mis fin à l'expérience.



Fig. 9 - Témoin en solution minérale fleuri et plantes de pleine terre de même âge.

Nous avons reproduit dans la planche VIII les 5 pieds les plus avancés; cette photographie a été prise le 25 août, c'est-àdire un peu moins de 2 mois après la mise en flacons.

On voit qu'ils ont acquis leur maximum de taille, environ 1m,70 à 1m,80, flacon compris; ils sont en outre munis de leurs organes de fructifications qui sont tout à fait normaux; dans les plus avancés, la fécondation est terminée, et l'épi est déjà formé;

la pollinisation a été très abondante. La photographie (fig. 9) montre que la taille de nos maïs égale celle des plantes de la même espèce, poussant dans un sol très riche; celles-ci possèdent déjà des épis bien avancés, mais elles sont plus anciennes de 1 mois et demi.

La photographie (fig. 9) reproduit les plantes de même âge qui ont servi de témoins de plein air; malgré les soins de binage, d'arrosage et de butage qu'on leur a prodigués, elles sont en retard de plusieurs jours sur celles qui ont poussé dans les flacons. Pour faciliter la comparaison, nous avons placé à côté des premières la même plante que nous avons déjà reproduite dans la figure, 8.

Cette différence n'est pas due exclusivement à la valeur alimentaire de la solution nutritive; elle se présente aussi comme la conséquence de la température plus élevée à laquelle les plantes en flacons ont été exposées; la solution nutritive est chauffée directement par les rayons solaires; sa température est donc relativement élevée, surtout le jour, et influe sur celle de la tige et des feuilles; les plantes de pleine terre reçoivent au contraire une solution très sensiblement moins chaude, qui ahaisse la température des organes aériens et retarde les progrès de la végétation.

Il n'en est pas moins vrai que le but que nous nous étions proposé est largement atteint.

## IX

AUTRES RECHERCHES SUR L'ASSIMILATION DE L'ALCOOL ÉTHYLIQUE ET DE L'ALCOOL MÉTHYLIQUE

Les résultats que nous avons exposés page 734 étaient prévus; ceux qui ont été fournis par l'alcool méthylique l'étaient moins; cette discordance dans l'action de deux substances chimiquement aussi voisines semble difficile à interpréter; on ne peut pas la rapporter à des propriétés antiseptiques inégales, puisque ces caractères ne se sont pas manifestés pendant la période de germination à l'obscurité et qu'ils ne se traduisent pas davantage lorsqu'on transporte les plantules dans des flacons, toujours à l'obscurité, puisqu'elles meurent rapidement en présence de l'un et l'autre corps. La raison de cette différence est ailleurs;

si on admet que l'alcool éthylique et l'alcool méthylique ne peuvent pas circuler en nature dans la sève d'une plante à chlorophylle sans être modifiés dans leur composition et si l'on rappelle que ces modifications ne peuvent consister qu'en une oxydation qui débute par la formation d'aldéhydes, on est conduit à examiner les relations que présente la production possible d'aldéhyde méthylique avec la synthèse des sucres.

L'aldéhyde éthylique ne peut pas aboutir aux sucres par voie de polymérisation; l'aldéhyde méthylique en forme au contraire avec la plus grande facilité dans les végétaux à chlorophylle, on le suppose du moins; et nous arrivons, comme on le voit, par un chemin détourné, à l'hypothèse la plus généralement admise pour interpréter le mécanisme de la synthèse chlorophyllienne.

Considérée sous ce point de vue, la question de l'assimilation de l'alcool méthylique mérite d'être approfondie; on peut se proposer d'abord de montrer que l'alcool méthylique peut contribuer à former des réserves d'amidon dans les chloroleucites à l'obscurité, bien que cette propriété ne lui ait pas été reconnue jusqu'à présent.

Les végétaux à chlorophylle ne se prêtent pas indifféremment à des recherches de cet ordre; il y a des espèces plus résistantes à des doses élevées d'alcool; il y en a qui sont plus

ou moins capables d'oxyder l'alcool méthylique.

Parmi celles qui résistent à de très fortes doses d'alcool, il faut citer le lilas, le troène, la clématite des haies. Nous avons placé des branches de lilas dans des solutions d'alcool méthylique et éthylique à 10 0/0; elles ont résisté plusieurs jours en plein soleil à une température souvent supérieure à 30°, exactement comme des branches témoins placées dans l'eau distillée; des branches qui pesaient 8 à 10 grammes à l'état sec ont évaporé 500 c. c. d'une solution alcoolique renfermant 50 c. c. d'alcool méthylique à 99 0/0 ou 50 c. c. d'alcool éthylique, avant de périr.

La presque totalité de l'alcool a été rejetée dans l'atmosphère, mais une certaine quantité a été transformée; les plantes ainsi traitées exhalent en effet un parfum très prononcé, que l'on perçoit même à distance; le lilas en particulier dégage une odeur très agréable, le parfum produit par l'alcool éthylique est dù en partie à l'acétate d'éthyle; l'alcool est donc oxydé et éthérifié; on peut s'assurer directement par la distillation de la

présence d'aldéhyde éthylique ou méthylique.

Le troène, la clématite supportent également des doses de 50/0 d'alcool dans les mèmes conditions. Nous nous sommes servis de ces trois espèces végétales pour étudier la formation de l'amidon dans les feuilles à l'obscurité en présence d'alcool méthylique ou éthylique à 4 0/0. L'alcool éthylique ne saurait, nous le répétons, produire directement de l'amidon; mais il peut retarder la disparition de ce corps, s'il est assimilé en quantité sensible.

Nous résumons brièvement les résultats obtenus, qui d'ailleurs sont tous négatifs, en ce qui concerne la formation

d'amidon:

Les rameaux feuillés qui ont perdu leur amidon de réserve par un séjour préalable à l'obscurité ne le récupèrent pas aux dépens de l'alcool méthylique.

Les branches placées dans les solutions alcoolisées au moment où les leucites sont remplis d'amidon, perdent leurs réserves comme celles qui sont placées dans l'eau distillée.

Les mêmes observations ont été faites sur des pieds de maïs bien développés, placés dans des solutions minérales dans lesquelles on introduisait 2 0/0 d'alcool éthylique ou méthylique.

Nous devons ajouter que les branches qui avaient subi ce traitement ne reformaient pas d'amidon à la lumière, exception faite cependant des cellules stomatiques; les résultats obtenus à l'obscurité, ne prouvent donc pas que ces alcools ne sont pas assimilés.

Dans tous ces essais, l'alcòol méthylique s'est comporté comme l'alcool éthylique, ce qui donne encore plus d'intérêt aux observations de la page 735.

## X

## OBSERVATIONS SUR LA CHLOROSE DU MAIS

Lorsqu'on place les plantules de maïs dans des solutions minérales additionnées de sucres, on constate assez souvent la décoloration quelquefois complète des feuilles; cette chlorose se manifeste parfois chez les premières feuilles qui se forment après la mise en flacons; tout dépend de la concentration en sucres, et dans une certaine mesure de la résistance inégale des plantules. Sur les trois plantes alimentées avec du dextrose dont nous avons donné l'histoire page 729, deux sont devenues chlorotiques.

Le plus souvent, les maïs surmontent assez vite cette crise; la chlorophylle se forme peu à peu, d'abord le long des nervures et de là elle se propage dans tout le parenchyme; la plante reprend alors sa vigueur.

Lorsque la chlorose dure longtemps, elle retarde sensible-



Fig. 10. — Plante développée en solution sucrée à 1,2 0/0 de dextrose au milieu plante chlorotique; à droite et à gauche, plantes témoin de même âge.

ment le développement du végétal, de sorte que ce sont les plantes témoins qui prennent les devants. Nous en donnons un exemple dans la figure 10. La plante du milieu végète dans une solution additionnée de 1,2 0/0 de dextrose; elle est atteinte de chlorose et présente un retard très sensible sur les deux témoins du même âge qui l'encadrent. La chlorose provoque en outre quelques symptômes de souffrance tels que la formation de tiges secondaires à l'aisselle des feuilles (fig. 11); le retard sur le témoin est très marqué aussi dans ces conditions 1.

<sup>1.</sup> Ces plantes, de même que celles de la figure 10, n'appartiennent pas à la même série que celles dont nous avons parlé précédemment.

On voit ainsi combien il est utile de multiplier les expériences avant de formuler des conclusions solides. Les exemples que nous venons de citer, nous auraient plutôt conduits à envisager



Fig. 11. — A gauche, plante chlorotique, en solution sucrée, pourvue de nombreuses ramifications; à droite, plante témoin en solution minérale.

l'action du dextrose comme nuisible; c'est le contraire qui est exact; ce composé est favorable au développement du maïs quoique à un degré moindre que le saccharose; les accidents de végétation qu'il provoque constituent une exception.

Ces résultats montrent que la disparition de la chlorophylle dans les plantes vertes peut être provoquée par des causes multiples, en particulier par des substances tout à fait indispensables à la vie des plantes et cela, en présence d'un excès de fer.

On attribue toujours la chlorose à la pénurie de fer dans la plante. Rien n'est en effet plus facile que de rendre les végétaux chlorotiques par défaut de fer. Nous avons, après beaucoup de physiologistes vérifié ce résultat sur des plantules de maïs poussant à l'abri des microbes.

En supprimant le fer dans la solution dont nous avons donné la composition page 728 voici ce que nous avons observé: les premières feuilles qui se forment après la mise en flacon sont complètement décolorées, et à partir de ce moment toutes celles qui apparaissent sont dépourvues entièrement de chlorophylle tout en étant exposées directement au soleil; les plantules n'augmentent pas de poids, les feuilles restent très petites, et à mesure que de nouvelles se forment, les plus âgées se flétrissent; la marche de la végétation est identique chez les plantules placées dans l'eau distillée, avec cette différence essentielle que les feuilles conservent indéfiniment leur couleur verte; dans les deux milieux, le développement des racines atteint des proportions démesurées par rapport à la plantule; celles-ci forment un lacis de fin et long chevelu, dont les filaments principaux pourvus de très nombreuses ramifications atteignent de 40 à 50 centimètres de longueur.

Quelques plantes ont végété ainsi pendant deux mois; elles étaient encore très vivaces; placées dans une solution minérale complète. elles ont formé des feuilles normales, et ont repris de la vigueur; la hampe qui s'édifie sur la tige courte et grêle développée jusque là, augmente brusquement de diamètre. Au bout de quelques jours, on voit apparaître un épi simple, émergeant d'un bouquet de trois ou quatre feuilles de grandeur moyenne, qui présente cette particularité curieuse d'être constitué par des fleurs màles vers l'extrémité, et des fleurs femelles à la base.

Pour obtenir ainsi la chlorose par privation de fer, il n'est pas nécessaire de faire usage d'une solution minérale de constitution aussi complexe que celle que nous avons employée; nous avons reproduit le même phénomène en utilisant des solutions renfermant 1 0/00 de phosphatede potassium et 1 0/00 de nitrate de sodium; mais pour le rapporter à sa véritable cause il était indispensable d'employer la première solution.

Pour interpréter ces résultats, il est nécessaire de multiplier les observations, étant donné que la chlorose peut avoir, comme on l'a vu plus haut, des causes très variées; on peut déjà se proposer pourtant de fournir une explication des derniers faits que nous venons d'exposer. Puisque les plantes cultivées dans l'eau distillée conservent leur couleur verte, il faut bien admettre que le fer y circule librement, et comme c'est le contraire

qui s'observe chez les plantes cultivées dans des solutions privées de fer, c'est bien aussi la conclusion opposée qu'il faut en déduire. Les bases alcalines et alcalino-terreuses semblent donc immobiliser le fer apporté par la semence si on les introduit en grande quantité dans la solution; ces mêmes bases existent également dans les plantules qui poussent dans l'eau distillée, et, comme il ne s'y produit rien d'anormal, il est permis d'en déduire qu'elles ne suppriment pas l'action du fer. Il existe donc entre ces bases et le fer un rapport numérique tel que le rôle de ce dernier peut être favorisé ou au contraire supprimé.

En partant de cette idée, nous avons rendu chlorotiques des maïs vigoureux et bien développés, en introduisant dans les solutions minérales complètes des doses de plus en plus fortes de carbonate de potassium ou de sodium. Les jeunes plantules ne résistent pas à une alcalinité de 1/40,000 évaluée en NaOH; c'est pour cela qu'il faut faire usage de plantes bien développées; mais, comme celles-ci réagissent, il est nécessaire d'augmenter progressivement l'alcalinité du milieu de façon à obtenir la décoloration partielle des feuilles, sans faire périr la plante : Les feuilles déja développées conservent leur couleur normale; la chlorose ne se manifeste que sur les feuilles formées après l'addition de carbonates alcalins; quand elle apparaît on constate un ralentissement sensible de la végétation.

La chlorose ainsi provoquée présente beaucoup d'analogie avec la chlorose naturelle qui sévit principalement sur les vignes greffées, plantées dans des sols trop riches en calcaire. Dans ces vignes, la chlorose se présente aussi comme la conséquence d'un excès de chaux dans la plante, et non d'une absence totale de fer. Il arrive même fréquemment qu'une vigne devient malade brusquement à la suite de pluies persistantes, alors que d'ordinaire elle n'est pas sujette à la chlorose; ce n'est pas le fer qui manque dans ces conditions, c'est la chaux qui est absorbée en trop grande quantité à la suite des pluies; il y a donc excédent de chaux par rapport au ier. Le traitement imaginé par Rességuier, et qui fournit de très bons résultats, n'est pas efficace seulement par la réserve de fer qu'il introduit dans la plante, mais aussi par l'acide sulfurique qui neutralise une partie de la chaux.

Voilà ce que l'on peut déduire des observations que nous

avons faites jusqu'ici; mais nous ne donnons pas cette interprétation comme définitive, car, nous le rappelons encore une fois, des conclusions fermes doivent reposer sur des expériences nombreuses et variées.

## XI

## RÉSUMÉ DES CONCLUSIONS

Les sucres, la glycérine, l'alcool méthylique, l'alcool éthylique retardent de quelques jours la germination des graines de maïs, mais ne gênent nullement l'évolution des plantules.

Les sucres sont assimilés à l'obscurité, mais ils ne peuvent suppléer l'action de la lumière dont le rôle ne se borne pas à faire la synthèse du sucre.

Ces substances introduites dans la solution minérale sont assimilées très activement à la lumière, concurremment avec celles qui résultent de la fonction chlorophyllienne; les plantes se développent plus vite que les témoins placés dans des solutions minérales, lesquels devancent, de leur côté, les plantes qui poussent en pleine terre dans un sol très fertile.

On peut prévoir, en s'appuyant sur ces résultats, que les substances organiques solubles du sol peuvent contribuer à l'alimentation des végétaux supérieurs; le fumier est utile non seulement par les sels minéraux qu'il peut fournir, mais aussi par les matières organiques solubles qu'il renferme.

La glycérine est absorbée également à la lumière, mais elle gêne le développement des plantes.

L'alcool éthylique est très nuisible à la lumière du moins pour le maïs; sa nocivité tient à la production d'aldéhyde.

L'alcool méthylique active la végétation du maïs à la lumière, ce qui permet de supposer qu'il est assimilé.

La tolérance des végétaux à chlorophylle pour les alcools méthylique et éthylique est variable; il y a des espèces qui résistent à des doses très élevées, mais ces composés ne peuvent pas contribuer à la formation d'amidon à l'obscurité, ni protéger l'amidon emmagasiné dans les leucites; ce dernier disparaît en leur présence à l'abri de la lumière, aussi vite que dans la tige feuillée, ou dans les végétaux entiers placés dans l'eau distillée, ou dans une solution minérale complète.

L'addition de dextrose aux solutions minérales peut provoquer la chlorose chez le mais exposé à la lumière; c'est une cause de plus à ajouter à bien d'autres d'une maladie qui se manifeste fréquemment chez les végétaux. En examinant la chlorose produite par la pénurie de fer, nous avons été conduits à l'attribuer non à l'absence complète de fer, mais à une exagération de la teneur du végétal en bases alcalines ou alcalino-terreuses qui immobilise le fer, ou tout au moins supprime son action.

## LÉGENDE DES PLANCHES VII ET VIII

Les photographies reproduites dans le texte et dans les planches ont été prises par M. le D. Loiseau ou par M. Roussel, qui ont bien voulu consacrer à ce travail leur temps et leur habileté de photographes expérimentés. Nous leur exprimons toute notre reconnaissance.

Planche VII. - Germination du maïs, dans l'eau distillée (série du bas); dans une solution de dextrose à 4 0/0 (série du milieu), dans une solution de glycérine

(série du haut).

Planche VIII. - Plantes témoins en solution minérale complète, photographiées le 25 août, c'est-à-dire 59 jours après la mise en flacons.

## TÉTANOS ET QUININE

thong to To Page PAR M. E. VINCENT

MÉDECIN-MAJOR DE 1re CLASSE. PROFESSEUR AU VAL-DE-GRACE. (Travail du Laboratoire de Bactériologie du Val-de-Grâce.)

L'histoire médicale du tétanos fait mention d'un nombre assez élevé de cas de cette affection survenus à la suite des injections de quinine. Roberts 1, Odevaine 2, en ont relaté plusieurs exemples. Dans les pays tels que la Grèce, où le paludisme règne fréquemment sous la forme grave, Marcoussis, Kapetenakis, etc., ont vu le tétanos succéder au même mode de traitement 3. Il en est de même à Madagascar où les médecins de la marine ont constaté l'apparition du tétanos dans de semblables conditions ' Laugier a observé quatre faits, tous mortels, de tétanos chez des paludéens soumis aux injections de quinine 5. Segard 6 a noté un cas identique, suivi de mort. Burot rapporte avoir vu, en 1895, 4 décès par tétanos ayant la même origine 7. Pendant l'expédition de Madagascar, Emery-Desbrousses signale qu'en moins d'un mois, il se produisit, à Majunga, un total de 11 cas de tétanos survenus après des injections de quinine 8.

Enfin M. A. Laveran 9 et, plus récemment, Patrick Manson 10 ont spécialement appelé l'attention sur les dangers des injections de quinine et sur le tétanos qu'elles peuvent déterminer.

La caractéristique clinique de ces cas de tétanos postquinique est leur marche ordinairement suraiguë, parfois foudroyante. Beaucoup de malades sont morts 24 heures et même moins

- 1. H. P. Roberts. Tetanus following the hypod. inj. of. quinine in malarious fever. The Lancet, 20 mai 1876, p. 736.
  2. ODEVAINE. Cité par Richelot. Nature et traitement du tétanos. Revue des
- sciences médicales, X, 1877, p. 727.
  3. Conf. Le Dento et Delbet. Traité de Chirurgie. T. I, p. 87.

- 4. L. VINCENT et Burot. Le palud. à Madagascar. Acad. de Médecine, 7 avril 1896,
  - 5. Cité par Buror, Acad. de Médecine, 2 févr. 1897, p. 126.

6. SEGAAD, Arch. de Médec. nav., 1886, t. XLVI. 7. Buror. Le tétanos à Madagascar. Loc. cit..

8 EMERY. DE BROUSSÉS. Tétanos et inj. hypodermique de quinine. Bullet. génér. de thérap., 1901. t. CXLI, p. 647,

9. A. LAVERAN. Traité.du paludisme. Paris, 1898, p. 349.

10. P. Manson. Malad. des pays chauds. Traduct. Guibaud et Brengues. Paris, 1904, p. 155.

de 18 heures après le début des symptômes tétaniques (Roberts, Segard, Burot, etc..).

Il n'a pas paru douteux aux médecins dont je viens de rapporter les travaux que le tétanos a bien réellement été la conséquence des injections de quinine, et leur conviction était telle que certains ont cru devoir abandonner ce mode de traitement. Cette opinion était corroborée par ce fait que les tétaniques ne présentaient souvent, au moment de ces accidents, aucune lésion traumatique. Toutefois, quelques-uns des observateurs ont constaté, sur diverses parties du corps de leurs malades, des excoriations ou des plaies ayant pu servir de porte d'entrée au bacille de Nicolaier.

Comment pouvait-on interpréter ces faits?

\* \*

En lisant les observations, déjà nombreuses, de tétanos survenu dans les conditions qui précèdent, on ne peut, évidemment, se défendre de l'idée que cette affection a été, purement et simplement, la conséquence d'une faute de technique chirurgicale. Mais cette explication, acceptable pour les cas antérieurs à la période antiseptique de la chirurgie, paraît plus difficilement applicable aux faits récents, dans lesquels il a été expressément spécifié que le tétanos est apparu bien que les injections eussent été faites « avec toutes les précautions d'antisepsie et d'asepsie '».

Sans doute, cette affirmation peut ne pas apporter avec elle la conviction. Sa valeur se fortifie, cependant, d'une utile remarque : c'est que le tétanos n'a frappé que certains sujets, respectant d'autres malades soumis simultanément au même procédé de traitement.

La raison qui précède semble devoir être opposée aussi à l'hypothèse d'une infection due, non aux instruments ou à l'état septique de la peau, mais à l'impureté de la solution de quinine elle-même. Toutefois ce dernier point reste en suspens parce que nous ne savons pas si le bacille du tétanos conserve sa vitalité en présence des sels de quinine.

Avant de poursuivre cet exposé, je suis donc conduit à mentionner ici brièvement les essais que j'ai faits en vue de vérifier

<sup>1.</sup> EMERY DESBROUSSES, loc. cit..

l'action des sels de quinine, sur le bacille pathogène du tétanos.

Le pouvoir antimicrobien de la quinine, depuis longtemps démontré, n'est pas cependant très accusé à l'égard du bacille de Nicolaier. Comme tous les microbes sporulés, ce dernier offre, en effet, une grande résistance à l'action des antiseptiques.

Les cultures sporulées, mélangées, à volume égal, à des solutions à 1/20, 1/10, 1/5 de sulfate, de sulfovinate, de bromhydrate, de chlorhydrate basique de quinine, ont conservé toute leur vitalité et leur virulence après 15 et 20 jours; les essais n'ont pas été poursuivis au delà.

Seul, le chlorhydrate neutre de quinine a, sur les spores tétaniques, un pouvoir bactéricide beaucoup plus énergique.

C'est, du reste, le sel le plus usuellement employé dans les injections. Sa solution à 1/2 mélangée, à volume égal, à une culture sporulée de tétanos, détruit la vitalité du microbe en 40 à 48 heures, parfois moins.

L'addition au bouillon, d'une proportion de chlorhydrate neutre de quinine égale à 3 0/00, empêche la multiplication de ce microbe.

Ce dernier sel possède donc des propriétés germicides réelles à l'égard des spores du bacille de Nicolaier. Ces propriétés s'expliquent, en partie, par la réaction très acide qu'il présente. Quoique chimiquement neutre, il rougit fortement le tournesol et attaque même les métaux. Dès lors, la propagation du tétanos par les solutions non stérilisées de chlorhydrate neutre de quinine doit se trouver fort restreinte par suite de la rapidité avec laquelle il tue les spores.

Mais les autres composés de quinine n'ont pas la même propriété et il est indéniable que leurs solutions, mal stérilisées, pourraient être capables d'apporter avec elles le microbe du tétanos, comme la gélatine est susceptible de le faire dans des conditions semblables. C'est un fait qu'on ne doit pas oublier dans la pratique.

Toutesois, une pareille interprétation ne semble pas devoir tout expliquer. Ainsi qu'on le verra, le problème de l'étiologie du tétanos postquinique est plus complexe. Il est loin de se ramener à la formule simple d'une inoculation accidentelle due à la négligence de l'opérateur. N'est-il pas très remarquable, en effet, que la quinine, bien qu'elle soit infiniment moins

employée en injections hypodermiques que d'autres médicaments tels que la morphine, la caféine, la strychnine, la cocaïne, l'éther, etc., présente seule, la propriété de provoquer l'éclosion du tétanos? J'ai consulté avec soin des documents très nombreux et n'ai vu qu'une fois mentionné un cas de tétanos paraissant avoir succédé à une injection de morphine. N'a-t-on pas, dès lors, le devoir de se demander si une injection de quinine, pratiquée avec toutes les précautions antiseptiques que comporte une opération aussi simple, ne scrait pas, cependant, capable d'évoquer l'infection tétanique chez un individu porteur du microbe à l'état latent? En d'autres termes, si, à l'exemple de certaines substances chimiques telles que l'acide lactique, la triméthylamine, le chlorure de sodium en solutions hypertoniques ou même isotoniques 1, certains poisons microbiens, etc., la quinine, introduite sous la peau, n'aurait pas la propriété d'exercer un rôle favorisant dans le développement de l'infection tétanique.

Cette question présente un certain intérêt pratique. Les recherches qui suivent vont essayer de lui donner une réponse.

## 11

Avant de commencer ces expériences, il était nécessaire de déterminer les proportions de quinine que les animaux de laboratoire peuvent supporter impunément, et si ces derniers ne présenteraient pas, à l'égard de cette substance, une sensibilité trop vive, capable d'exclure toute comparaison avec les résultats observés chez l'homme.

La dose mortelle, sous-cutanée, de chlorhydrate neutre de quinine, m'a paru être égale à 1/3,000, en moyenne, du poids du cobaye. Pour le lapin, cette quantité est de 1/4,500, environ, du poids de l'animal. Les animaux jeunes (cobaye, lapin) sont un peu moins résistants que les adultes. Le pigeon, la grenouille, sont comparativement plus résistants aux injections de cette substance.

La toxicité de la quinine pour l'homme ne paraît pas être inférieure à celle qu'elle présente pour le lapin et pour le

<sup>1.</sup> H. VINCENT Infl. favoris. du NaCl sur certaines infections. Soc. de Biologie, 4 juin 1904.

cobaye. Peut-être, même, l'homme est-il plus sensible que ces animaux. La dose mortelle, sous-cutanée, pour l'homme. n'est pas connue. Mais, par la voie digestive. cette dose peut se déduire d'un exemple suivi de mort, cité par M. Laveran et emprunté à Baills; cette quantité est de 12 grammes de sulfate de quinine absorbés en une fois. Pour un homme d'un poids moyen, elle serait donc égale à 1/5.000 ou 1/6.000 du poids du corps. Or on peut introduire une dose proportionnellement semblable dans l'estomac du cobaye, sans jamais tuer cet animal.

Puisque la sensibilité des animaux pour la quinine ne dépasse pas celle de l'homme et qu'elle paraît même plus faible, nous sommes en mesure d'expérimenter in anima vili si la quinine exerce réellement une influence favorisante sur l'infection tétanique.

Pour imiter, aussi exactement que possible, les conditions observées en pathologie humaine, et afin de vérifier si ce médicament joue un rôle favorisant local ou général, la quinine a été injectée : 1° au même point que la culture de tétanos : 2° en un point éloigné.

Ces diverses injections ont été faites tantôt simultanément, tantôt à des dates différentes.

4° Influence favorisante locale des sels de quinine. — A une solution titrée et stérilisée d'un sel de quinine, on mélange une petite quantité de culture sporulée de tétanos. Cette culture a été chauffée préalablement à 80° pendant 3 heures pour en détruire la toxine.

On injecte ensuite, sous la peau d'un cobaye témoin, 1 5 de c. c. de culture sporulée chauffée et, à un autre cobaye, la même culture additionnée de la solution quinique : la quantité de sel quinique injectée est de 2 à 5 centigrammes.

Or, tandis que le cobaye témoin demeure indemne, le cobaye ayant reçu le mélange quinine et spores présente, au bout de 3 jours, les symptômes d'un tétanos auquel il succombe en 24-48 heures.

Certains animaux (1 sur 3, en moyenne) ont eu un tétanos suraigu avec généralisation d'emblée des contractures, ébauche de tremblement vibratoire. Ils sont morts en 18 à 24 heures.

<sup>1.</sup> A. LAVERAN. Traité du paludisme. Paris, 1898, page 363.

Lorsqu'on fait l'autopsie des cobayes, on découvre, au foyer d'inoculation, un léger exsudat gris-jaunàtre, renfermant de nombreux bacilles. La lésion locale a été toujours plus marquée avec le chlorhydrate neutre de quinine qu'avec les autres composés de cet alcaloïde.

Le microscope et la culture permettent de constater la multiplication du bacille de Nicolaïer au seul foyer d'inoculation. Mais, fait plus remarquable, chez ceux des cobayes qui ont succombé à la forme suraiguë du tétanos, il n'a pas été rare de rencontrer le bacille par l'ensemencement de parcelles du foie, de la rate, des reins, des ovaires, de la moelle osseuse. A la vérité, cette extension partielle de l'infection dans les viscères n'a pas la constance ni surtout l'intensité qu'elle présente chez les animaux inoculés du tétanos et échauffés artificiellement à l'étuve 1. En particulier, l'examen microscopique des frottis viscéraux ne montre pas de bacilles, et le sang ensemencé n'a jamais fertilisé les milieux de culture. Toutefois, il était utile de faire remarquer que l'action favorisante des sels de quinine est, expérimentalement, très accusée, puisqu'elle peut, dans quelques cas, faire perdre à l'infection tétanique son caractère habituel d'infection exclusivement locale.

Quelque soit le sel de quinine utilisé, son addition aux spores s'est révélée comme un adjuvant fidèle de l'infection, chez le cobaye. Le rat blanc, la souris blanche, prennent également le tétanos, dans les conditions qui précèdent. Chez le lapin, ce moyen est, cependant, habituellement incapable de provoquer l'éclosion de la maladie. Ce n'est pas là, du reste, un fait excep tionnel dans l'histoire du tétanos expérimental, car cet animal est beaucoup plus rebelle que le cobaye, la souris ou le rat, à l'infection tétanique, et certaines conditions favorisantes, telles que l'injection de Na Cl ou même l'action si énergique de l'hyperthermie demeurent, à cet égard, sans effet sur lui, ainsi que je l'ai montré dans d'autres travaux.

Lorsque, chez le cobaye, on fait pénétrer le mélange quinine et spores, non plus sous la peau, mais dans les viscères, la puissance favorisante de la quinine se montre extrêmement redoutable, et la production du tétanos splanchnique, si elle est identique, par son ensemble de symptômes, à ceux que détermine

<sup>1.</sup> H. VINCIENT, Annales de l'Institut Pasteur, juillet 1904, p. 450.

A STANDER OF THE STAN

There is use the control of the control of the state of a control of the state of a control of the state of a control of the state of t

Losson in the control of the control of some and some of the control of the contr

The control of the co

THE CASE OF THE STATE OF THE ST

The second secon

dans les mêmes conditions que dans un foyer contus ou hémorrhagique.

2º Influence favorisante générale des sels de quinine à l'égard de l'infection tétanique. — Quelle que soit la nature du sel de quinine associé aux spores tétaniques, il favorise donc localement la la germination de ces dernières. On peut, encore, se demander si, introduite en un point éloigné de la porte d'entrée du tétanos, la quinine posséderait la même propriété.

Cette question n'est pas sans intérêt. Ne se pose-t-elle pas, du reste, toutes les fois que le tétanos succède, chez l'homme, à des injections de quinine apparemment bien faites? Un sujet, ayant eu une plaie accidentelle qui a permis la pénétration insidieuse du bacille, sera-t-il, plus tard, à l'abri du tétanos, à la suite d'injections hypodermiques de quinine opérées avec les plus rigoureuses précautions?

L'expérience est facile à réaliser chez l'animal. Ses résultats sont non moins précis.

On prend un cobaye pesant 300 à 400 grammes et on inocule, sous la peau du flanc droit, cinq gouttes de culture sporulée privée de toxine. Deux jours après, on injecte sous la peau du côté opposé, c'est-à-dire à gauche, 1/10 de c. c. de solution stérilisée de chlorhydrate neutre de quinine à 1/2.

Or, trois jours après cette injection de quinine, apparaît une raideur du tronc; le lendemain, le tétanos affecte un caractère aigu et la mort survient en 24-36 heures, en moyenne.

Les deux cobayes témoins avant reçu, l'un la même quantité de culture, l'autre la même dose de quinine, restent parfaitement indemnes.

Cette expérience, répétée plusieurs fois, a toujours fourni un résultat uniforme. Chez les cobayes jeunes, la mort survient plus rapidement à la suite de la double injection faite, cependant, en des point différents.

Au foyer d'inoculation des spores tétaniques, il n'existe aucune lésion. L'examen microscopique du frottis du tissu cellulaire, maintes fois pratiqué, ne montre, aucun bacille; les spores ne se sont donc pas multipliées en ce point. Seul l'ensemencement de parcelles du tissu cellulaire donne une culture. Mais il est évident que le microbe du tétanos n'y existe qu'à l'état extrêmement rare.

Dès lors, où s'est localisé le foyer d'infection tétanique?

Du côté opposé, au point où la quinine a été injectée, il existe un placard pseudo-membraneux blanchâtre, œdémateux. Or les frottis de cet exudat renferment des bacilles parfois très nombreux, agglomérés en petits bouquets de quatre, six, dix éléments. La culture donne le bacille de Nicolaïer à l'état pur.

Insistons un peu sur cette constatation. On sait que chez les animaux ayant succombé à l'infection tétanique, le bacille prolifère exclusivement là où il est inoculé. Il ne se généralise pas. En conséquence, sa rareté extrême, dans le cas présent, au foyer même d'inoculation du bacille et, par contre, sa présence abondante en un point éloigné où la quinine, seule, a été injectée, constituent un fait digne d'étre signalé. Elles indiquent que le bacille s'est arrêté et qu'il s'est multiplié presque exclusivement non pas au point où il a été déposé, mais au foyer même d'injection du sel de quinine

J'ai déjà signalé ailleurs que les solutions hyper — et même isotoniques de chlorure de sodium possèdent la même et remarquable propriété de favoriser et de fixer l'infection tétanique. On voit, dès lors, que dans l'un et l'autre exemple, en présence d'un cas de tétanos survenu, chez l'homme, à la suite d'injections de quinine ou de sérum artificiel, il pourrait être imprudent d'attribuer à l'absence de précautions antiseptiques les bacilles tétaniques constatés au niveau du foyer d'injection de ces solutions.

Chez les animaux détenteurs, à l'état latent, de spores tétaniques, la propriété que possède la quinine de réveiller l'infection disparaît au bout de 6 à 8 jours, en moyenne. Au delà de ce délai, les injections de quinine ont été inefficaces.

Les symptômes observés chez les cobayes sont assez variés. Quelques animaux ont eu un tétanos chronique. Chez un autre, le tétanos est apparu seulement une semaine après l'injection stérilisée, mais il a été très redoutable, et a tué l'animal en 20 heures. Pareils cas, à incubation très prolongée et à évolution pourtant suraiguë, ont été observés également chez l'homme, à la suite des injections de quinine. Contrairement à l'opinion

<sup>4.</sup> H. VINCENT, loc. cit. Il est probable que d'autres substances favorisantes possèdent la même influence.

consacrée, l'apparition tardive des symptômes tétaniques n'implique donc pas toujours leur bénignité.

Chez deux de ces cobayes, l'incurvation du tronc a débuté non du côté où es spores ont été inoculées, mais du côté opposé, correspondant au siège de l'injection de quinine. La multiplication habituelle du bacille en ce dernier point explique cette particularité.

Si l'on injecte la quinine en premier lieu et qu'ultérieurement on inocule, du côté opposé, une culture sans toxine, le tétanos peut apparaître, mais avec beaucoup moins de fixité que dans les conditions inverses, étudiées ci-dessus. Au bout de deux ou trois jours, le tétanos ne se réalise plus.

#### Ш

Les sels de quinine ne semblent capables de favoriser l'infection tétanique, soit chez l'homme, soit chez les animaux, que lorsqu'ils sont administrés sous la peau. Si l'on en fait absorber per os, à des cobayes, une dose élevée, suffisante pour déterminer l'ivresse quinique, et qu'on leur inocule simultanément sous la peau des spores sans toxine, ils ne prennent pas le tétanos. Même résultat négatif avec les injections intrarectale, intravésicale, intranasale, intratrachéale de quinine. On a fait ingérer de force, à plusieurs cobayes, du verre pilé arrosé de culture tétanique et on a injecté en même temps sous leur peau une certaine quantité de quinine; ces animaux sont restés indemnes <sup>1</sup>. L'essai inverse (quinine par la voie digestive, spores sous la peau) a été également infructueux.

Il résulte des recherches qui précèdent que les sels de quinine, injectés sous la peau, exercent une double action favorisante, locale et générale, sur l'infection tétanique. Par la nécrose partielle du tissu cellulaire qu'ils déterminent, ils agissent comme le fait l'acide lactique et ils permettent ou même ils peuvent appeler loco lusso la multiplication du bacille pathogène.

4. On ne doit admettre qu'avez réserve l'hy pothèse d'après laquelle le tétanos dit médical on spontane reconnaîtrait souvent pour porte l'entrée le tube digestif lui-même. J'ai tenté à diverses reprises, même chez de très jeunes cobayes, de provoquer le tétanos en faisant avaler aux animaux des débris piquants (clous, fragments de verre), largement arrosés de culture tétanique. Jamais le tétanos ne s'est produit.

L'influence toxique relative de la quinine peut aussi entrer en ligne de compte, à titre d'agent favorisant général, lorsque, introduite directement dans le tissu cellulaire sous-cutané, elle est mise, dans sa totalité et très rapidement, en rapport avec les éléments défensifs de l'organisme et avec le système nerveux. Une autre raison, qu'il me reste à énoncer, filiale de la précédente, intervient sans doute aussi.

La quinine possède une action spéciale sur les leucocytes du sang. Binz, Scharrenbroich<sup>1</sup>, ont vu que trois grammes de quinine, absorbés par un sujet pesant 60 kilogs, abaissent au quart du chiffre normal la proportion des globules blancs du sang. Cette hypoleucocytose dure plusieurs heures. Chez la grenouille, une dose égale à 1/5,000 du poids produit la paralysie des globules blancs est l'arrêt de la diapédèse.

Confirmés par Zahn et Kohler, Jerusalemsky, Maurel, ces résultats ont été contestés par d'autres, en particulier par Hayem. Il ne paraît pas douteux, cependant, que l'injection de quinine amène, chez l'homme, une hypoleucocytose notable. J'ai pratiqué plusieurs numérations des leucocytes chez trois sujets soumis à cette médication, en évitant les erreurs dues à la leucocytose alimentataire. J'ai constaté ce qui suit :

	NOMBRE DE LEUCOCYTES		
	(1)	(2)	(3)
Avant l'injection de quinine (0 gr. 60)	9600	8100	6260
20' à 30' après l'injection	630 <b>0</b>	- 3440	~ »
1 heure après,	5900	4220	3130
7 heures après	8680	» '	5680
24 heures après	9200	9300	9540

Chez les animaux (cobaye, lapin), j'ai également observé une hypoleucocytose très notable et presque immédiate, après l'injection de quinine. Le taux des leucocytes se réduit parfois de un tiers et même de moitié. Chez les animaux ayant reçu de fortes doses de quinine, les leucocytes paraissent avoir perdu leur mobilité. Cette action est encore plus facile à vérifier in vitro, lorsqu'on met une solution de quinine en contact avec du sang frais et qu'on examine ce sang au microscope. Une proportion de chlorhydrate neutre de quinine mélangée dans la proportion de 4/200 immobilise en quelques minutes les leucocytes qui n'adhèrent plus aux parois de la lame.»

<sup>1.</sup> Cités par G. HAYEM. Leçons de thérap., t. I, p. 236

D'après Maurel, le bromhydrate neutre de quinine tue instantanément les leucocytes du sang dès qu'il est dans la proportion de 1 0/0. Il immobilise et tue les cellules blanches même la dose de 0gr,25 0/0: or celle-ci est très inférieure à la dose toxique pour les animaux<sup>1</sup>. Cette action spéciale de la quinine, paralysante des leucocytes à doses faibles et leucocyticide à dose plus élevée, est significative. Elle fournit l'explication des effets favorisants très accusés que déterminent les injections des sels de quinine sur l'infection tétanique.

Au surplus, la quinine possède des propriétés chimiotaxiques négatives. Binz, Disselhorst, en arrosant le mésentère de grenouille avec des solutions de quinine ont vu s'arrêter la diapédèse des globules blancs. A leur sortie des vaisseaux, ces cellules reprennent leur mobilité. M. Metchnikoff explique ce phénomène par la chimiotaxie négative des leucocytes qui, quoique mobiles, ne se dirigent pas vers l'endroit arrosé par cette substance <sup>2</sup>.

D'un autre côté, si l'on insère, sous la peau de l'oreille du lapin, des tubes capillaires renfermant des solutions, à divers degrés, de bichlorhydrate de quinine, il est facile de constater que le bouchon, situé à l'entrée du tube, n'est formé que d'albumine coagulée et de très rares leucocytes.

Bien qu'elle exerce, sur les leucocytes du lapin, une influence analogue à celle qu'elle a sur les autres animaux, la quinine est cependant, chez le lapin, dépourvue d'action favorisante. C'est que ce dernier présente normalement une résistance beaucoup plus considérable contre la toxi-infection tétanique.

Au contraire, chez l'homme, extrêmement sensible à cette intoxication (Nicolas), ainsi que chez les animaux également très réceptifs, tels que le cobaye et la souris, il est rationnel de penser que la lésion locale sous-cutanée provoquée par la quinine retient le bacille du tétanos, s'il a été apporté avec elle — et l'appelle ou le fixe s'il existe déjà, à l'état latent, dans l'organisme. D'autre part, les propriétés antileucocytaires et chimiotaxiques négatives que présentent les sels de quinine, ralentissent le rôle défensif des cellules polynucléaires, particulièrement aptes à l'englobement des spores et permettent ainsi la végétation du microbe.

<sup>1.</sup> MAUREL, Bull.de la Société de Biologie, 1er novembre 1902 et 14 mars 1903. 2. METCHNIKOFF, Leçons sur la pathol.comp. de l'inflammation, Paris, 1902, p. 473

Les constatations qui précèdent paraissent devoir entraîner une conséquence pratique, applicable à l'homme. Chez les paludéens ayant eu antérieurement des plaies mal soignées ou des excoriations qui aient pu livrer passage au bacille du tétanos, il sera utile d'injecter préventivement du sérum antitétanique, en même temps que la solution de quinine.

## COLORATION DES PROTOZOAIRES

### ET OBSERVATIONS SUR LA NEUTROPHILIE DE LEUR NOVAU

PAR LE Dr F. MARINO

Avec la planche IX

(Travail du laboratoire de M. Metchnikoff)

Grassi ' et Feletti ont le mérite d'avoir vu les premiers le novau de l'hématozoaire du paludisme.

Ils mettaient une goutte d'une solution diluée de bleu de méthylène, faite dans de l'eau distillée, sur une lame et y déposaient une lamelle sur laquelle on avait prélevé une gouttelette de sang malarique. En relevant et réappliquant cette lamelle plusieurs fois de suite, ils ont pu voir la couleur se mélanger très bien au sang et colorer fortement les granulations nucléaires des parasites.

Romanowsky<sup>2</sup>, plus tard, a démontré la coloration spécifique de la chromatine dunoyau en se servant d'un mélange de bleu de méthylène et d'éosine.

L'auteur pense - sans preuve aucune - que ce mélange produit dans le tube à essai une troisième substance colorante neutre qui serait capable d'agir seulement à l'état naissant et qui aurait une très grande affinité pour la chromatine des noyaux.

Ziemann<sup>3</sup>, qui a modifié la méthode de Romanowsky croit que la couleur neutre, due à un mélange de bleu et d'éosine, est soluble soit dans un excès de bleu, soit dans un excès d'éosine et qu'ainsi elle perd tout pouvoir colorant. Il est nécessaire donc, d'après Ziemann, d'obtenir par tâtonnement un certain mélange de deux matières colorantes dans lequel cette couleur neutre ne se dissout pas.

D'autres encore sont persuadés que le principe colorant actif de la chromatine existe dans le bleu de méthylène.

Grassi G. B., M. R. Feletti, Ueber einige Färbungsmethoden der Malaria parasiten. Gentr. f. Bakter. 1891. Bd X, p. 519.
 ROMANOWSKY, Zur frage der Parasitologie und Therapie der Malaria. Petersb.

medec. Wochenschr. 1891.

<sup>3.</sup> ZIEMANN, Ueber Malaria und and ere Blutparasiten, Iena, 1891.

Comme l'on voit, les idées de Romanowsky, Ziemann et autres sont assez vagues pour ne pas avoir la prétention d'expliquer sérieusement le mécanisme intime suivant lequel s'opère la coloration spécifique de la chromatine.

Nous avons étudié depuis longtemps cette question et toutes les recherches faites à cet égard, nous ont amené à conclure que les phénomènes qui se vérifient dans le protoplasma ne sont pas identiques à ceux qu'on observe dans le noyau.

Dans le premier, l'azur, couleur basique, reste combiné de telle façon qu'il ne peut pas attirer l'éosine, couleur acide, quand on fait agir cette couleur après la coloration obtenue avec l'azur.

Dans le noyau, les phénomènes de teinture sont différents. Ici, l'azur est fixé de telle manière qu'il peut attirer l'éosine et faire changer la coloration bleue de la masse nucléaire en coloration rouge rubis. (V. planche IX, fig. 4, nos 7, 9'10', et 11.)

Ces résultats de coloration, qu'on peut expliquer différemment et que nous avons vus, pour la première fois, dans le protoplasma et dans le noyau des protozoaires, sont applicables aussi au protoplasma et au noyau des lymphocytes, des gros mononucléaires, des plaquettes et d'autres cellules. Mais, à propos des lymphocytes et des gros mononucléaires, il faut observer que leur protoplasma devient amphophile au moment où l'on y voit paraître des granulations. (V. fig. 4, n°s 7, 7′, 9′, 9′.)

Nous admettons ' deux espèces de groupements actifs, tant dans ces granulations que dans celles des leucocytes dits macro et microgranuleux (éosinophiles et neutrophiles d'Ehrlich).

Le protoplasma des protozoaires, contrairement à celui des lymphocytes et des gros mononucléaires, reste toujours basophile.

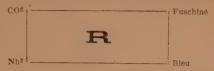
Avant d'aller plus loin, nous croyons très utile d'exposer les idées de M. Ehrlich sur la neutrophilie, en général.

M. Ehrlich considère tout corps neutrophile, et, dans le cas particulier, chaque granulation des noyaux des protozoaires comme résultant de deux espèces de groupements : acides et basiques. Les premiers ayant de l'affinité pour les couleurs basiques (basophiles), et les seconds pour les couleurs acides (acidophiles).

Pour mieux expliquer les idées d'Ehrlich, qui nous ont été

1. Annates de l'Institut Pasteur, avril et mai 1903.

communiquées par lui-même, à l'occasion d'une visite qu'il a bien voulu nous faire dans notre laboratoire, représentons une



granulation chromatique neutrophile du noyau d'un trypanosome, par un rectangle où les groupements acides sont indiqués par CO<sup>2</sup> et par la fuschine et les groupements basiques par Nh<sup>2</sup> et par le bleu.

M. Ehrlich ne se contente pas d'admettre cette double espèce de groupements, que nous admettons, et avec grande réserve, pour les granulations amphophiles des lencocytes de l'homme et du singe, mais il croit encore que les groupements acides par leur nombre et par leur force d'affinité vis-à-vis des matières colorantes sont tout à fait ou presque égaux aux groupements basiques, c'est-à-dire que, si, dans une granulation chromatique, il y a 10 groupements acides, ayant 100 affinités pour les couleurs basiques, ayant 100 affinités pour les couleurs acides. Voici pourquoi, (c'est M. Ehrlich qui parle) le réseau chromatique attire les couleurs neutres. Nous avons pensé souvent aux idées théoriques d'Ehrlich et nous avons tàché de voir s'il était possible d'en faire une rigoureuse démonstration chimique.

Malheureusement il nous est advenu le contraire.

Nous nous sommes demandé: Si les idées d'Ehrlich sont vraies, il doit être possible de colorer les granulations des noyaux des protozoaires, aussi bien avec les couleurs acides qu'avec les couleurs basiques. Eh bien, nos recherches faites avec des couleurs acides ont été toujours négatives, tandis que nous avons obtenu de très jolies colorations en nous servant des couleurs basiques (azur, bleu de méthylène).

Donc, il est tout naturel de penser que les groupements basiques de ces noyaux — s'ils existent — ne fonctionnent pas.

Ehrlich, qui précise le rapport numérique des groupements dans la constitution des noyaux, ne peut pas démontrer la raison du non-fonctionnement d'une partie de ces groupements.

Pour nous, un corps ayant deux espèces de groupements actifs

est toujours amphophile.

Après avoir démontré que l'azur en solution aqueuse ou alcoolique, colore assez bien le protoplasme et le noyau des protozoaires, fixés dans l'alcool absolu, et que l'éosine en solution aqueuse très faible (4/20,000) les différencie, nous avons tâché de rendre ces deux couleurs plus sensibles en les unissant avec le bleu de méthylène, et obtenir ainsi de jolies préparations en très peu de temps.

Dans ce but, on mélange une solution aqueuse de bleu de méthylène et d'azur (bleu, 0gr, 50; azur, 0gr, 50; eau, 100 grammes) avec une solution aqueuse de carbonate de soude (0gr, 50 0/0); puis, après un séjour de 24-48 heures à l'étuve à 37°, ou mieux au thermostat à une température plus élevée, on unit ce mélange avec une solution aqueuse d'éosine. Cette solution varie selon la qualité du bleu. Il faut l'établir par tâtonnement (0gr, 10-0gr, 25 0gr, 30 0/0). Ensuite on filtre ce mélange et on obtient une poudre soluble dans l'eau et dans l'alcool méthylique.

C'est précisément cette poudre dissoute dans l'alcool méthyl ique qui sert dans notre coloration et qui agit avec une rapidité énorme, quand elle est au contact des protozoaires et neutralisée sur la lamelle, par une solution aqueuse d'éosine.

L'éosine, peut-être, dans ces conditions, agira-t-elle comme matière colorante, et aussi comme mordant.

#### Méthode de coloration.

On dissout le bleu préparé comme il vient d'être dit dans la proportion de 0gr,04 pour 20 c. c. d'alcool méthylique pur, et l'éosine dans la proportion de 0gr,05 en 1,000 d'eau.

Sur une lamelle de 48 millimètres contenant du sang avec des protozoaires, on met 4 petites gouttes (4/30 c. c.) qu'on fait agir 3 minutes précises et puis, sans laver, on laisse tomber sur le bleu 8-10 gouttes de la solution aqueuse d'éosine, qu'on fait agir 2 minutes.

Si les lamelles sont plus grandes (22 millimètres) on met une plus grande quantité de bleu (8-10 gouttes) et d'éosine (16-20 gouttes).

Si, au lieu de se servir de lamelles, on emploie des lames, on

met 1/4, 1/2 c. c. de la solution de bleu et 1/2,-1 c. c. d'éosine. On lave à l'eau, on sèche et on monte au baume.

Dans ces préparations, les globules rouges sont colorés en bleu ou en rouge, selon la quantité d'éosine qu'on y ajoute.

Quelquefois, pour certains protozoaires (trypanosomes des oiseaux, des poissons et autres), il faut prolonger l'action du bleu (4-5-10 minutes) et celle de l'éosine (8-10-20 minutes).

Du reste, on peut colorer ces mêmes trypanosomes assez vite si, après avoir fait agir le bleu quelques minutes, on y met l'éosine et qu'on porte ces préparations au thermostat à 56°.

Dans ces conditions il faut toujours empêcher l'évaporation des couleurs pour ne pas avoir de précipités.

A propos de la solution alcoolique de bleu, nous faisons observer qu'elle garde son pouvoir colorant spécifique pour les noyaux des protozoaires pendant 2 mois environ si l'alcool méthylique est pur. Dans le cas contraire, il faut la renouveler tous les 25-30 jours.

Pour colorer tous les microbes, fixés 3 fois à la flamme, on emploie seulement une solution aqueuse de bleu 1/500 qu'on fait agir 1/2-1 minute. On peut se servir aussi de la solution alcoolique de bleu qui reste toujours active.

Dans ce dernier cas, il est inutile de fixer les microbes à la chaleur.

### EXPLICATION DE LA PLANCHE IX

Fig. 1. — Sang de rat à l'état frais. Coloration avec notre bleu 0gr,04/20 d'alcool méthylique pur. (Leitz 1/16, Imm. homog. oc. 3). — 1. Trypanosome Lewisi. — 2. Forme de division inégale du même Tryp. — 3. Division en rosace. — 4. Petit Tryp. détaché d'une rosace. — 5. Autre forme de division. — 6. Trypanosome du Nagana ou Tryp. Brucei.

Fig. 2. — 1. Trypanosome paddae. — 2. Try. ayant le noyau, le centrosome et la membrane ondulante colorés en bleu. — 3. Le même Tryp. ayant le noyau, le centrosome et la membrane ondulante colorés en rouge rubis. —

4. Globule rouge normal. — 5. Globule rouge contenant un petit halteridium (élément mâle). — 6. Globule rouge refermant un halteridium dans un état de développement plus avancé (élément mâle). — 7. Globule rouge contenant une petite forme d'halteridium (élément femelle). — 8. Globule rouge avec un halteridium plus développé que le précédent (élément femelle).

Fig. 3. — 1. Globule rouge ayant un petit protéosome. — 2. Globule rouge avec un proteosome dans lequel la chromatine est divisée en deux petits amas. — 3. Quatre petits protéosomes libres. — 4. Globule rouge ayant

un protéosoma en voie de division.

Fig. 4. — 4. Parasite libre de la fièvre quarte. — 2. Parasite endoglobulaire. — 3. Le même plus développé. — 4. Parasite qui a consumé toute 'hémoglobine et se trouve en voie de division. — 5. Formes libres. — 6. Lymphocyte sans granulations. — 7. Lymphocyte avec des granulations colorées en rouge. — 7'. Le même lymphocyte avec des granulations colorées en bleu. — 8. Mononucléaire sans granulations. — 9. Mononucléaire avec des granulations colorées en rouge. — 9'. Le même mononucléaire avec des granulations colorées en bleu. — 40. Plaquettes ayant le protoplasma et le noyau colorés en bleu. — 40'. Plaquettes ayant le protoplasma coloré en bleu et le noyau en rouge rubis. — 41. Leucocyte microgranuleux parsemé dans tout son protoplasma par des granulations colorées en rouge rubis. — 41'. Le même leucocyte avec des granulations colorées en bleu.

Fig. 5. — 1. Parasite libre de la fièvre tierce. — 2. Parasite endoglobulaire. — 3. Le même dans un état de développement plus avancé et où l'on voit déjà la division de la substance chromatique en deux petits amas. — 4. Parasite dans un degré de division plus avancé. — 5. Formes libres.

Fig. 6. — 1. Sang de chien. — 2. Globules rouges contenant des piroplasma bigeminum. — 3. Formes libres de piroplasma.

Fig. 7. — 1. Sang de poule avec des spirilles de la sièvre récurrente.

Fig. 8. — 4. Diplocoques fixés trois fois à la flamme et colorés, pendant une demi-minute, avec une solution aqueuse (1/500) de bleu. 2. Bacilles de la diphtérie traités par le même procédé.

# Importance de l'Examen bactériologique

#### PRATIQUÉ SUR LES CADAVRES

PAR LE Dr R. B. H. GRADWOHL

Instructeur d'anatomie pathologique à l'Université. Médecin attaché au Parquet de Saint-Louis (Missouri) E. U. A.

Autrefois on pensait que l'examen bactériologique du sang des cadavres devait être d'un très grand secours, pour déterminer la cause de la mort; et de fait, les microbes spécifiques de plusieurs maladies infectieuses ont été découverts à l'étude du cadavre.

L'examen bactériologique du sang dans les cadavres a pour but de déterminer les bactéries qui s'y trouvent et leur rôle dans la production de la mort. Il cherche aussi à savoir parmi ces bactéries, lesquelles ont pénétré dans le sang pendant la période agonique et après la mort.

Plusieurs auteurs prétendent que dans les derniers moments de la vie et immédiatement après la mort, le corps est envahi par les différents micro-organismes de la putréfaction et que par conséquent, la présence d'une bactérie dans le sang du cœur n'est pas une preuve qu'elle ait causé la mort.

Récemment une ardente controverse s'est élevée sur ce point entre les docteurs Simmonds de Hambourg et Canon de Berlin.

Le docteur Simmonds, dans une étude approfondie publiée dans le Virchows Archir fur Pathologische Anatomie und Physiologie 175, n° 3, 1904), consigne les résultats de ses recherches bactériologiques sur le sang cardiaque de 1,200 cadavres.

Il arrive à cette conclusion que des données importantes peuvent être obtenues par l'examen bactériologique systématique du sang des cadavres. Sa principale expérience consiste à faire des cultures du sang cardiaque. Il prétend que les microbes dont il a démontré l'existence dans le sang du cœur, sont les microbes spécifiques qui peuvent être trouvés libres, dans le sang en circuation, pendant la vie, et non pas d'autres qui seraient venus de certaines parties du corps après la mort. Dans ces expériences,

les autopsies étaient pratiquées de 12 à 36 heures après la mort et même, quelquefois plus tard. De plus, l'expérimentateur prétend reconnaître les différents microbes d'invasions scondaires et cependant dans 95 0/0 de ces essais, une seule variété s'y rencontrait : le streptococcus.

Les causes déterminantes de la mort du sujet dans le sang duquel se retrouvait le streptococus étaient : la scarlatine (88 cas), la diphtérie (38 cas), la phtisie (28 cas), l'érysipèle (25 cas), phlegmons ou phlébite (29 cas), la pyémie, la septicémie, l'endocardite maligne (38 cas), enfin diverses maladies infectieuses. Le docteur Simmonds déclare, qu'excepté dans les cas de complications entraînant la mort, l'examen du sang restait sans résultats dans les cas d'alcoolisme chronique, de leucémie, d'anémie pernicieuse, de diabète, de marasme sénile, enfin dans les maladies chroniques du système nerveux et de l'appareil circulatoire.

Le docteur Canon dans des publications dont la dernière parut dans le Centrablatt fur Allgemeine Pathologie und Pathologische Anatomie (XV, n° 4, 1904), jeta un premier doute sur la réalité de cette théorie. La principale critique que fait ce dernier au docteur Simmonds, est qu'il a employé le sang cardiaque au lieu du sang des veines périphérique, entre autres celui de la veine media basilica. Le docteur Canon prétend que deux cultures faites en même temps, l'une avec le sang de la veine périphérique, l'autre avec celui du cœur, montreront, dans certains cas, de grandes différences, c'est-à-dire, qu'aucun microbe ne sera trouvé dans le sang veineux et qu'un très grand nombre sera rencontré dans le sang du cœur. Au dire du docteur Canon, ces bactéries, dans presque tous les cas, ont émigré des organes voisins, et surtout des poumons.

Le fait que le docteur Simmonds dans les cas de tuberculose des poumons a trouvé si fréquemment des streptococcus dans le sang cardiaque seulement, semble fournir le principal argument de son adversaire : savoir que les cavités pulmonaires de ces malades tuberculeux sont le refuge de nombreuses espèces de bactéries qui, durant la période agonique ou après la mort, passent dans le cœur. L'opinion du docteur Canon est qu'on peut obtenir d'excellents renseignements des recherches bactériologiques pratiquées sur les cadavres, mais pas en ensemençant le

sang cardiaque. De même il croit pouvoir affirmer que non seulement les bactéries de la décomposition commencent leur travail dans le cœur, mais qu'en plus, celles qui ordinairement résidaient dans les poumons, le foie et les viscères, doivent naturellement et en raison même de la proximité du cœur, envahir cet organe dans les derniers instants de la vie, ou immédiatement après la mort. Les observations bactériologiques deviennent de ce fait encore plus difficiles.

A l'appui de son dire, le docteur Canon cite le cas suivant : Un sujet dont la jambe entière avait été écrasée dans un accident, fut amputé à la jointure de la hanche; il mourut d'une pyémie. L'examen du sang avant et après la mort n'amena aucun résultat. L'autopsie 24 heures plus tard montra de la gangrène des poumons à la suite d'un infarctus. L'examen du sang cardiaque prouva l'existence de nombreux microbes de la putréfaction et du streptococcus. Tous ces microbes venaient des poumons sans aucun doute, puisque durant la vie il n'y en avait pas un seul dans le sang en circulation. Le docteur Eiselsberg a corroboré ces résultats par des expériences sur le sang cardiaque moins de 10 minutes après la mort du sujet.

De plus, la théorie du docteur Canon est confirmée par les expériences des docteurs Achard et Phulpin faites sur 49 sujets. Ils se servaient de sang cardiaque, de sang de la veine du bras et enfin de sang obtenu par ponction du foie; l'étude du foie et de la rate était faite à l'autopsie. Dans huit de ces cas, aucune bactérie ne fut rencontrée dans le sang veineux du bras, tandis que leur présence fut toujours signalée dans le sang provenant de la ponction du foie.

Dans 6 de ces cas le sang cardiaque était stérile pendant les 10 premières heures après la mort; 18 à 24 heures après, les mêmes espèces signalées dans le sang retiré du foie (bacillus coli communis, staphylococcus et bacilles de la décomposition) étaient retrouvés dans le sang cardiaque. Dans les autres cas, peu de temps après la mort, ils remarquèrent dans le sang cardiaque les mêmes bactéries observées déjà dans le sang du bras, bien que les cultures de sang cardiaque quelques heures plus tard aient montré la présence des bacilles de la putréfaction.

Inspiré par les travaux de ces savants et par les expériences faites sur les animaux par les Drs Wurtz, Beco, Chvostek, Hau-

ser et Birsch-Hirschfeld, j'ai entrepris une série de cultures pour déterminer exactement quels sont les microbes trouvés dans les cadavres après la mort. Mes sujets sont ceux dont j'ai pratiqué les autopsies sous la direction du « coroner » de Saint-Louis (Mo), le Dr Robert Funkhouser, à la courtoisie duquel je dois les résultats que j'ai obtenus. Je crois pouvoir dire que dans la plupart de ces cas j'ai eu des renseignements plus précis que ne pouvaient l'être ceux des Drs Simmonds et Canon, en raison de la facilité qui m'a été donnée d'observer les sujets aussitôt après leur mort.

En vertu des lois allemandes, les corps doivent ètre conservés un certain nombre d'heures avant que l'autopsie puisse être pratiquée. Quoique le Dr Simmonds prétende que la conservation des corps dans le caveau de l'hôpital prévient toute décomposition, je crois pouvoir maintenir que le meilleur résultat dans ce genre d'expériences est donné par les autopsies faites dans le plus bref délai après la mort. Un autre avantage, c'est que les sujets sont conservés, à la morgue de Saint-Louis, dans des réfrigérateurs parfaitement aménagés qui, à mon avis, sont très supérieurs au système des caveaux en usage dans la Morgue allemande. Mes expériences personnelles sur l'examen bactériologique du sang veineux du bras et du sang cardiaque ont été faites sur 50 cas. Le sang était recueilli dans la veine media basilica à la façon dont on prend les cultures sur les sujets vivants; il était ensuite ensemencé dans l'agar-agar liquéfié, qui était maintenu à la température de 30°. Le sang cardiaque était obtenu par la méthode de Schottmueller : après l'incision du péricarde, une partie de la surface du ventricule droit est stérilisée par une lame de scalpel chauffée à blanc, une canule stérilisée est introduite dans le ventricule et le sang est aspiré dans une seringue également stérilisée. Plusieurs gouttes de ce sang (de 1 à 30) sont introduites dans des tubes d'agar-agar liquéfié, on agite, puis on verse dans des boîtes stérilisées de Petri pour la culture.

Les autopsies dont je donne les résultats ci-dessous ont été faites dans certains cas moins de 2 heures après la mort.

La cause de la mort de mes sujets était les suivantes:

7 cas de blessure d'armes à feu (3 à la poitrine, 2 au ventre 2 à la tête);

1 cas de fracture de l'os frontal avec hémorragie cérébrale;

2 cas de fracture de la base du crâne;

10 cas de maladie des valvules du cœur;

3 cas d'hémorhragie par suite de la rupture d'un anévrisme de l'aorte;

1 cas d'empoisonnement par l'acide oxalique;

1 cas de pyémie provenant d'accident;

4 cas de pneumonie lobaire;

1 cas de péritonite à la suite de perforations intestinales (coup de couteau);

1 cas de fracture compliquée du crâne;

1 cas de cancer du sein et du foie;

2 cas de péritonite purulente à la suite d'avortement criminel;

2 cas de pneumonie traumatique, causée par fractures des côtes;

1 cas de blessure d'arme à feu à la cuisse, amputation et septicémie;

1 cas d'enfant mort-né;

3 cas de dégénérescence graisseuse du cœur;

1 cas d'empoisonnement par la morphine;

cas de méningite cérébrale;

1 cas de péritonite à la suite de perforation d'un ulcère typhoïde;

6 cas de néphrite.

Les sept cas de blessures par armes à feu ont causé la mort presque instantanément.

Dans ces différents cas, j'ai noté la présence des bactéries dans les conditions suivantes:

Un examen du tableau ci-après montrera que sur ces 50 cas les cultures du sang cardiaque ont donné des résultats positifs dans 39 cas et des négatifs dans 11. En d'autres termes, dans 78°/o de ces cas, des bactéries ont é é trouvées dans le sang cardiaque, bien qu'il fut évident qu'elles n'étaient pas présentes dans le sang durant la vie. Au contraire, l'absence de microbes a généralement été remarquée dans les cultures du sang de la veine du bras, sauf dans quelques cas d'infection générale avant la mort. Dans ces conditions, les mêmes bactéries qui avaient été trouvées dans le pus de la partie infectée se sont rencontrées

	m	embs		BACTÉRIES
		tre la	BACTÉRIES	trouvées
CAUSE DE LA MORT		ort et	trouvées dans le sang	dans
		topsie.	cardiaque.	la veine du
	ı ac	ttopsie.		bras.
1. Blessure d'armes à feu, à la poitrine.		heures	Streptococcus.	0
2. — — — — — —	6 2	-	Streptococcus et staphylococcus.	0
3. — — — au ventre	. 4		0	ő
au vontre	8		Streptococcus.	o l
6. — — à la têle	10		Proteus vulgaris et staphylo-	
	177		coccus.	0
7	3.		Streptococcus et B. subtilis.	0
8. Fracture de l'os frontal avec hémorrha-	l		Constant	0
gie cérébrale	7 5		Streptococcus.	0
9. Fracture à la base du crâne	8		Streptococcus, B coli communis	0
10.	1. 0		et staphylococcus.	0
11. Maladie des valvules du cœur	3	_	. 0	0
12. — — — —	7	h. 1/2	Staphylococcus.	0
13. — 1 .— — 14	9	heures	B. coli communis, B. mesenteri-	
4, 4,			cus et streptocorcus.	0
14.	6		B. coli communis et B. subtilis. Proteus vulgaris.	0
15	6		Streptococcus.	0
17.	3		· 0	o l
18. — — — — — — — — — — — — — — — — — — —		h. 1/2	- Staphylococcus.	o l
19. — — — —	8		B. coli communis.	6
20. — — — —	4		Streptococcus.	0
21. Rupture d'un anévrisme de l'aorte			B. coli communis et staphylo-	
(hémorrhagie) 22. Rupture d'un anévrisme de l'aorte	6.	mbber	coccus. · ~	0
(hémorrhagie)	7	_	Streptococcus et B. subtilis.	υ
23. Rupture d'un anévrisme de l'aorte				
(hémorrhagie)			0	0
24. Empoisonnement par l'acide oxalique.		_	Streptococcus	0
25. Pyémie	8		Staphylococcus pyogenes aureus.	Staphylococous p.aureus
26. Pneumonie lobaire	5	. —	Pnéumococcus et streptococcus.	0
27. — —	6		. 0	0
28. — —	7	_	Streptococcus. B. subtills et	
29	1 2	h. 1/2	staphylococcus. Streptococcus.	0
30 Péritonite à la suite de perforation des		11. 1/4	. Staphylococcus et B. coli	
intestins (coup de couteau)		heures	communis.	U
31. Fracture compliquée du crâne	2	-	Streptococcus.	0
32. Cancer du sein et du fole	5	_	B. coli communis et B subtilis.	0
33. Péritonite à la suite d'avortement cri-			Strontogoggagggt	Steamfacasa
minel	3	-	Streptococcus et staphylococcus B. coli communis et staphylo-	priebrococcus .
minel	7		coccus.	0
35 Pneumonie traumatique causée ; ar frac-				
tures des côtes		_	0	U
36. Pneumonie traumatique causée par frac-	8		B. coli communis, pneumococ-	0
tures des côtes	0		cus et streptococcus.	
(septicémie)		-	Streptococcus.	Streptococcus.
38. Enfant mort-ne	8	-	. Staphylococcus.	0
39. Dégénérescence graisseuse du cœur.	6	-	0	0
40.	3		Streptococcus.  B. coll communis et Proteus	0
	1		vulgaris,	0
42. Empoisonnement par la morphine		-	0	0
43. Méningite cérébrale	4	h. 1/2	Streptococcus.	0
44. Péritonite à la suite d'un ulcère ty-		De no	D coll control	
phoïde		heures	B. coli communis.   Staphylococcus et streptococcus.	0
45. Néphrite	8	Start,	Staphylococcus, B. coli commu-	
	1		nis et B. subtilis	0
47. —	7	h. 1/2	B. pyocyaneus et streptococcus	0
48.	. 9	heures	Streptococcus et sarcina lutea.	0
49 —	3	-	O Strontoscour	0.
50. —	8		Streptococcus.	0

dans le sang veineux du bras. Ce résultat constamment négatif de l'examen du sang de la veine medica basilica montre clairement que dans cette partie, il n'y a pas émigration des microbes après la mort. De même, la présence presque constante de streptococcus et de bacillus coli communis dans le sang cardiaque indique un envahissement du cœur pendant les derniers instants de la vie par les bacilles des organes voisins: des poumons, du foie et des intestins. Par conséquent, les renseignements obtenus par un examen bactériologique du sang cardiaque après la mort ne doivent pas être acceptés sans contrôle.

Je crois que les renseignements les plus sérieux sont procurés par l'examen bactériologique, après la mort, du sang provenant de la veine media basilica. Par exemple, Canon a répété souvent que, dans les cas médico-légaux, le pathologiste est incapable de trouver la cause déterminante de la mort. Tous les organes vitaux semblent normaux. Un examen bactériologique du sang du bras montrera une infection due aux streptococcus qui ne laisse aucune marque visible à l'œil nu sur les principaux organes.

#### BIBLIOGRAPHIE

- 1) Deutsche Zeitschrift für Chirurgie, Bd 37, S. 571.
- 2) Wiener klin. Wochenschrift, 1890, no 38.
- 3) Arch. de med. expériment., Ser. 1, t. VII, 1895.
- 4) Comptes rendus de la Soc. de Biologie, 1892.
- 5) Annales de l'Institut Pasteur, t. IX.
- 6) Wiener Klin. Wochenschrift, 1896, no 46.
- 7) Zeitschrift für Heilkunde, Bd 18, s. 421.
- 8) Ziegler Beitrage, Bd 24, S. 304.

SIMMONDS. Virchows Archiv.. Bd 475, Hft 3, 4904.

Canon. Gentralblatt für Allgemeine Pathologie, Bd 15, no 4, 1904.

### TABLE DES MATIÈRES

	Pages.
Etudes expérimentales sur la syphilis, par MM. El. Met-	
chnikoff et Em. Roux	- 4
Les teignes cryptogamiques et les rayons X, par MM. R.	
SABOURAUD et H. NOIRÉ	7
Recherches sur la coagulation du sang (3º mémoire : Con-	
tribution à l'étude du plasma fluoré, par MM. J. Bor-	
DET et O. GENGOU)	26
De la valeur thérapeutique des injections de sérum dans	
la diphtérie, suivant les doses et la voie de pénétra-	
tion, par M. L. CRUVEILHER	41
Essai de campagne antipaludique selon la methode de Koch	
(lac de Grand-Lieu, 1903), par MM. Ed. et Et. Sergent.	49
Campagne antipaludique en Algérie (1903) par MM. Ep. et	
Et. Sergent	64
Recherches sur la coagulation du sang (4e mémoire) : Sur	
le pouvoir coagulant du sérum) par MM. J. Border et	
O. GENGOU	. 98
Action de la laccase sur le gaïacot, par M. Gabriel Bertrand.	116
Etudes d'hydrographie souterraine (suite), par M. E. Du-	110
CLAUX	121
Contribution à l'étude de la spirillose des poules, par	1 44 1
M. C. Levaditi	129
Le passage du virus rabique à travers les filtres, par	
M. P. Remlinger	150
Recherches sur la coagulation de l'amidon (1er mémoire),	
par MM. A. Fernbach et J. Wolff	165
Etudes sur les microbes nitrificateurs (2e mémoire), par	
MM. E. Boullanger et L. Massol	. 181
Etudes d'hydrographie souterraine (suite), par M. E. Du-	. 101
Suite d'expériences relatives au phénomène de l'aggluti-	191
nation des microbes, par M. Ch. Nicolle	
Deux cas de guérison de la rage expérimentale chez le	3/4
Chien, par MM. Remlinger et Mustapha Effendi	
Recherches sur les ferments de maladies des vins, par	
MM. P. Mazé et P. Pacottet	245

TABLE DES MATIÈRES.	775
	Pages
Appareil pour l'agitation continue des cultures, par MM. les	
Drs E. Bodin et E. Castex	264
Dispositif pour stériliser le catgut à l'autoclave, par	
M. TRIOLLET	267
Études d'hydrographie souterraine (fin), par.M. E. Duclaux	269
Émile Duclaux, nécrologie, par M. E. Roux	273
Recherches sur le mode d'utilisation du carbone ternaire	
par les végétaux et les microbes (4e mémoire), par	
M. P. Mazé	277
Contribution à l'étude de la pathogénie de la crise dans	
la pneumonie fibrineuse, par M. N. Tchistovitch	304
Un cas d'appendicite chez le chimpanzé, par M. le Dr M.	
Weinberg	323
Une méthode de culture des microbes anaérobies, par	
M. J. Bordet	332
Notice sur la vie et les travaux d'Emile Duclaux, par le	00=
Dr E. Reux	337
Le sérum antistreptococcique et son mode d'action, par le	9.09
Dr Besredka	363
Contribution à l'étude du rôle des streptocoques au cours	373
de la scarlatine, par MM. Besnedka et Dopter	919
Sur l'isolement de la zymase dans les tissus animaux et végé-	-378
taux, par M. P. Mazé	.910
que M. Stoklasa attribue à la zymase isolée des tissus	
végétaux ou animaux, par MM. P. Mazé et A. Perrier.	382
Sur la fermentation mannitique, par MM. U. Gavon et	
E. Dubourg	385
Sur quelques propriétés physiologiques des différents	
venins de serpents, par M. F. Noc.	387
Action du sérum de cheval, chauffé, injecté dans le péri-	
toine, par le Dr Raymond Petit	
Les vaccinations antirabiques à l'Institut Pasteur, en 1903,	
par M. J. Viala	413
Études sur quelques épizooties de l'Indo-Chine, par le	
Dr Yersin	
Contribution à l'étude du tétanos dit medical ou spontané,	
influence de la chaleur par M H VINCENT	450

the state of the s	Pages
Anatomie pathologique des lésions syphilitiques observées	
chez les singes anthropoïdes, par MM. Arnal et P. Sal-	
MON	465
Étude expérimentale sur la pathologie de la goutte, par le	
Dr J. J. VAN LOGHEM	468
Contribution à l'étude de l'épuration des eaux résiduaires	
des villes et des industries, par le Dr A. CALMETTE	481
L'infection mixte dans la tuberculose chirurgicale, par	
le Dr N. Pétroff	502
Contribution à l'étude de l'origine des anticorps, par le	
Dr C. Levaditi	511
Sur l'existence d'un fixateur dans l'organisme de l'animal	
jouissant de l'immunité naturelle, par M. P. ZABOLOT-	
NOFF	527
Sur l'isolement de la zymase des végétaux et des tissus	
animaux, revue critique, par M. P. Mazé	535
Sur l'accoutumance à la tuberculine, par M. H. VALLÉE	545
Recherches sur la combustion respiratoire. — Production	
d'acide citrique par les citromyces, par MM. P. Mazé et	
A. Perrier	553
De l'influence de l'ingestion des bactéries et des produits	
bactériens sur les propriétés du sérum sanguin, par	
M. A. TCHITCHKINE	576
Mal de Caderas chez les animaux domestiques et sauvages,	010
par MM. M. Elmassian et E. Migone	587
Tuberculose osseuse et troubles circulatoires et trophiques,	901
par le Dr N. Petroff	590
Les propriétés des antisensibilisatrices et les théories chi-	990
miques de l'immunité, par le Dr J. Bordet	<b>5</b> 93
Recherches sur la glycolyse des organes des mammifères,	อฮก
par M. P. Portier.	. 633
Quelques faits et quelques expériences concernant la rage,	. 055
MM. Ch. Nicolle et J. Chaltiel	011
Statistique des personnes traitées à l'Institut Pasteur de	644
Tunis pendent l'appée 1000 ren M. Co. N.	001
Tunis pendant l'année 1903, par M. Ch. Nicolle	654
Études expérimentales sur la syphilis, par MM. El. Met-	0.114
CUNIKOFF et Em. Roux.	657
Sur la composition chimique et la formule de l'adrénaline, par M. Gabriel Bertrand.	
pat M. Cabriel Dertrand	679

TABLE DES MATIÈRES	777
	Pages.
Recherches sur l'agglutination des globules rouges par les	
précipités chimiques et sur la suspension de ces préci-	
pités dans les milieux colloïdaux, par le Dr O. Gengou.	678
La fièvre typhoïde expérimentale, par le D'J. Atlassoff	701
Quelques notes sur la morphologie et la biologie du Bac-	
terium Zopfii (Kurth), par M. N. Swellengrebel	712
Recherches sur l'assimilation de quelques substances ter-	
naires par les végétaux à chlorophylle, par MM. P.	
Mazé et A. Perrier	721
Tétanos et quinine, par M. H. VINCENT	748
Coloration des protozoaires et observations sur la neutro-	
philie de leur noyau, par le Dr F. MARINO	764
Importance de l'examen bactériologique pratiqué sur les	
cadavres, par le Dr RBH. Gradwohl,	767
Table des matières	774
Table alphabétique par noms d'auteurs	778

### TABLE ALPHABETIQUE PAR NOMS D'AUTEURS

ABNAL ET SALMON ,	Lésions syphilitiques chez les singes an- thropoïdes	465
	La fièvre typhoïde expérimentale.	701
	Action de la laccase sur le gaïacol.	116
BERTRAND (G.)	Composition chimique et formule de l'adre-	110
<del>-</del> , ,	naline	672
Besredka	Le sérum antistreptococcique et son mode	
DESKEDKA	d'action	363
Besredka et Dopter	Rôle des streptocoques dans la scarlatine.	373
BODIN ET CASTEX	Appareil pour l'agitation continue des	0.0
DODIN ET CASIEA	cultures	264
BORDET ET GENGOU	Sur la coagulation du sang (3e mémoire).	26
DORDEF ET GENGOU	— (4º mémoire).	98 -
BORDET.	Méthode de culture des microbes anaérobies.	332
DORDEL	Théories chimiques de l'immunité	593
BOULLANGER et MASSOL	Microbes nitrificateurs (2º mémoire)	181
CALMETTE	Épuration des eaux résiduaires	481
CASTEX	Voir Bodin	264
CHALTIEL	Voir NICOLLE (CH.)	644
CRUVEILHER.	Valeur thérapeutique du sérum dans la	
Citto visitalistico e e e e e e e e e e e e e e e e e e e	diphtérie	41
DOPTER	Voir Besredka	373
Dubourg	Voir Gayon	385
DUCLAUX	Études d'hydrographie souterraine (suite).	121
- 0 10 1 1 1 5 1 1 5 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1		197
= :	— (fin).	269
Elmassian et Migone	Mal de Caderas	587
FERNBACH ET WOLFF	Sur la coagulation de l'amidon	165
GAYON et DUBOURG	Sur la fermentation mannitique	385
GENGOU	Voir Bordet	26
		98
. °-+ 2,1₹	Sur l'agglutination des globules rouges	678
GRADWOHL	Examen bactériologique des cadavres	767
LEVADITI	Spirillose des poules	129
	Origine des anticorps.	511
LOGHEM (VAN)	Sur la pathologie de la goutte	468
MARINO	Coloration des protozoaires	761
Massol	Voir Boullanger	181
MAZÉ ET PACOTTET	Sur les ferments de maladies des vins	245
Mazé	Utilisation du carbone ternaire (4º mémoire)	277
	.Sur l'isolement de la zymase	378
	Isolement de la zymase (revue critique)	232

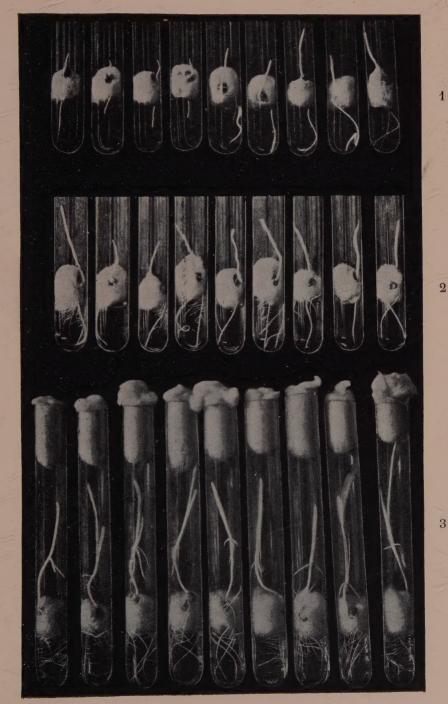
TΛ	BLE DES MATIÈRES	779
Mazè et Perrier	Rôle des microbes dans la fermentation alcoolique	382
<del>-</del>	Production d'acide citrique par les citro-	RES
<b>–</b>	myces Assimilation de substances ternaires par lés	553
Metchnikoff et Roux	végétaux Études expérimentales sur la syphilis	121
<u> </u>	(20 mémoire) Études expérimentales sur la syphilis	. 1
Micone	(3e mémoire)	657 587
MIGONE	Voir Elmassian	241
NICOLLE (CH.)	Sur l'agglutination des microbes	209
— — ET CHALTIEL	Vaccination antirabique à Tunis en 1903.	654
	Expériences concernant la rage	644
Noc	Propriétés physiologiques des venins de	387
Noiré	Voir Sabouraud.	. 7
PACOTTET	Voir Mazé	245
Perrier		382
—		553
		721
PETIT (R.)	Action du sérum de cheval dans le péri-	
D.	toine	407
Pétroff	Infection mixte dans la tuberculose chirur- gicale	502
	Tuberculose osseuse et troubles circula-	002
	toires	<b>5</b> 90
PORTIER	Glycolyse des organes des mammifères	633
Remlinger	Passage du virus rabique à travers les	
	filtres	450
- et Mustapha Effendi.	Cas de guérison de la rage expérimentale.	241
Rotx	Voir Metchnikoff Emile Duclaux, nécrologie	273
<del>-</del>	Notice sur la vie et les travaux de E. Du-	210
	claux	337
	Voir METCHNIKOFF	657
SABOURAUD ET NOIRÉ.	Les teignes cryptogamiques et les rayons X.	
SALMON	Voir Arnal	465
SERGENT (Ed. ET ET.)	Campagne antipaludique 1903 (Loire-Inf.)	49
	(Algérie)	64
Swellengrebel	Morphologie et biologie du Bacterium	712
Tarramaxxxxxxx	Zopfii	304
TCHISTOVITCH	Influence de l'ingestion de bactéries sur les	
TUITUILLING.	propriétés du sérum	576
Total Co	Stérilisation du catgut	267

#### ANNALES DE L'INSTITUT PASTEUR. 780 Sur l'accoutumance à la tuberculine.... 545 Vaccinations antirabiques en 1903. . . . 413 Tétanos médical ou spontané ...... 450 VINCENT. . . . . . . . . . . . Tétanos et quinine..... 748 WEINBERG. . . . . . . . . . . . . Un cas d'appendicite chez le chimpanzé... 323 Voir FERNBACH.... 165 Épizooties de l'Indo-Chine..... 417 YERSIN . . . . . . . . . . . . . . . . . Existence d'un fixateur dans l'organisme ZABOLOTNOFF. . . . . . . . . . . . . 527 animal.....

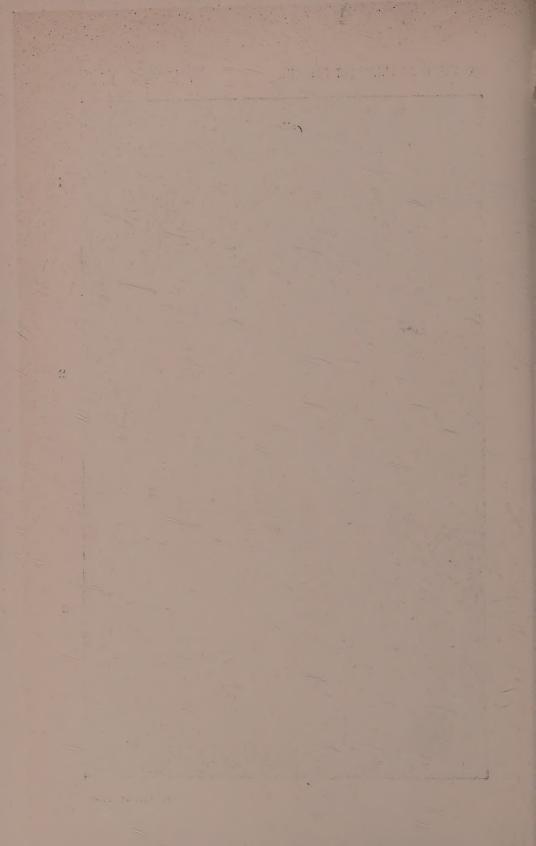
#### TABLE DES PLANCHES

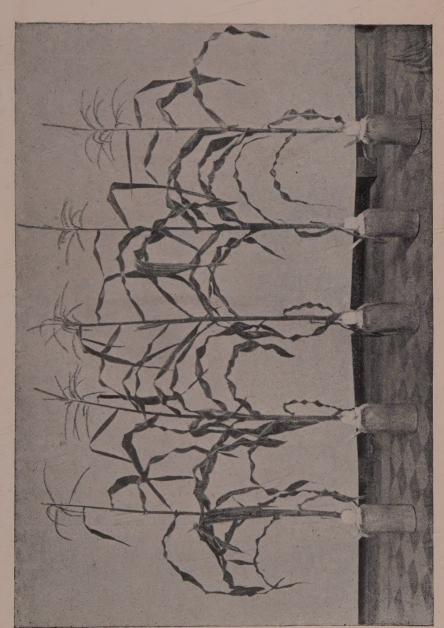
PL. I.	Mémoire de	M. LEVADITI,	129
Рь. И.		MM. Mazé et Pacottet	
Рь. Ш.	_	M. Weinberg	<b>32</b> 3
PL. IV.		MM. Arnal et Salmon	
Pr. V et VI.	_	MM. Metchnikoff et Roun	657
Pr. VII et VIII.		MM. Mazé et Perrier	721
Pr. IX.		M. Marino	761

Le Gérant : G. MASSON.



Imp. Bouchet, Cusset.





V. Roussel, Phot.

